(19) 日本国特許庁(JP)

# (12)公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-157473

(43)公開日 平成8年(1996)6月18日

 $\mathbf{F}$  I (51) Int. C1. 6 識別記号 庁内整理番号 技術表示箇所 C 0 7 D 417/06 2 3 1 A 6 1 K 31/42 31/425 ADP 31/44 31/50審査請求 未請求 請求項の数28 OL(全90頁) 最終頁に続く

(21)出願番号

特願平7-246171

(22)出願日

平成7年(1995)9月25日

(31)優先権主張番号 特願平6-242865

(32)優先日

平6 (1994) 10月6日

(33)優先権主張国

日本(JP)

(71)出願人 000003986

日産化学工業株式会社

東京都千代田区神田錦町3丁目7番地1

(72) 発明者 小原 義夫

千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学工

業株式会社中央研究所内

(72) 発明者 鈴木 幹夫

千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学工

業株式会社中央研究所内

(72)発明者 宮地 仰英

千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学工

業株式会社中央研究所内

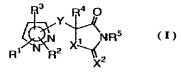
最終頁に続く

#### (54) 【発明の名称】ピラゾール系チアゾリジン類

## (57)【要約】

(修正有)

【課題】 糖尿病及びその合併症の予防、治療薬の提供 【解決手段】 式(1)で表されるピラゾール系チアゾ リジ類又はその塩、ならびに当該化合物又はその塩を含 む糖尿病及び糖尿病合併症の予防・治療等。



〔式中、X¹は、S又はOを表す。X²は、S、O又はNH を表す。Yは、CH2等を表す。R1は、C1-C1oアルキル 基、C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルコキシ基等を表すか、

 $-V_{k}-W_{1}-Z$ 

(Zは、C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>シクロアルキル基、C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>芳香族基、C<sub>4</sub> -C12複素環芳香族基又はC4-Ce複素脂環式基等を表す。 Vは、O、S、SO、SO<sub>2</sub>又はNR<sup>8</sup>(R<sup>8</sup>は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub> アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及び C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基により最大3個まで置換されていても よい2価のC1-C6の飽和又はC2-C6の不飽和鎖状炭化水素

基等を表す。k及びlは、O又は1を表す等を表す。R2 及びR3は、各々独立して、水素原子、C1-C7アルキル基 等を表す。R<sup>4</sup>は、水素原子又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基等を表 す。R<sup>5</sup>は、水素原子又はカルボキシメチル基を表す。〕

【特許請求の範囲】

【請求項1】 式(1)

【化1】

【式中、 $X^1$ は、S又はOを表す。 $X^2$ は、S、O又はNHを表す。Yは、 $CR^6R^7$ ( $R^6$ は、x素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル基、 $C_3$ - $C_7$ シクロアルキル基を表し、 $R^7$ は、x素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル基、 $C_3$ - $C_7$ シクロアルキル基を表すか、 $R^4$ と一緒になって結合を表す。)を表す。 $R^1$ は、 $C_1$ - $C_{10}$ アルキル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルケニル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルコキシ基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルカナンを表、 $C_1$ - $C_1$ 0アルキルアミノ基又はジ $C_1$ - $C_1$ 0アルキルアミノ基(該 $C_1$ - $C_1$ 0アルキルアミノ基とで、 $C_1$ 0アルキルアミノ基(な $C_1$ - $C_1$ 0アルキルアミノ基、 $C_2$ - $C_1$ 10アルキルオキシ基、 $C_2$ - $C_1$ 10アルキルオキシ基、 $C_2$ - $C_1$ 10アルカニルストンを表、 $C_2$ - $C_1$ 10アルカニルストンを表、 $C_2$ - $C_1$ 10アルカニルオキシストンで、 $C_1$ - $C_1$ 10アルカニルカナンを表、 $C_2$ - $C_1$ 10アルカニルカキシストンで、 $C_1$ - $C_1$ 10アルカニルカトンを表で、 $C_1$ - $C_1$ 10アルキルチオ基、 $C_1$ - $C_1$ 10アルキルチオストンで、 $C_1$ 10アルカニルカトンを表でで、 $C_1$ 10アルキルカトンを表でで、 $C_1$ 10アルキルカトンを表でで、 $C_1$ 10アルキルカトンを表でで、 $C_1$ 10アルキルカトンを表でで、 $C_1$ 10アルキル基で置換されていてもよい)を表すか、

### $-V_{k}-W_{1}-Z$

(2は、C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>シクロアルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルケ ニル基、C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>芳香族基、C<sub>4</sub>-C<sub>12</sub>複素環芳香族基(該複 素環芳香族基は、酸素原子、イオウ原子、窒素原子の中 から選ばれたヘテロ原子を最大5個まで環の構成要素と して含んでいてもよい)又はC<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>複素脂環式基(該複 素脂環式基は、酸素原子、イオウ原子、窒素原子の中か ら選ばれたヘテロ原子を最大3個まで環の構成要素とし て含んでいてもよい)を表す(該C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>シクロアルキル 基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルケニル基、C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>芳香族基、C<sub>4</sub>-C 12複素環芳香族基又はC4-C6複素脂環式基は、合計 5 個 以内の置換基(該置換基は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル 基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルケニル 基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシクロアル ケニル基は水酸基により置換されていてもよい)、水酸 基、C1-C7アルコキシ基、C1-C7アルキルチオ基、ハロゲ ン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、アミノ基、 メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセトアミド基、 メタンスルホニルアミド基、カルボキシル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>ア ルコキシカルボニル基、ニトリル基、カルバモイル基、 スルファモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、 フェニル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリ ル、ピリジル又はベンジル(該フェニル、ナフチル、フ ラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル及びベンジ ルは、いずれも、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキ ル基、C1-C3アルコキシ基、C1-C3アルキルチオ基、水酸 基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中 から最大5個まで置換されていてもよい)、1-テトラ ゾリル、 $3-テトラゾリル、5-テトラゾリル、チアゾリジンジオン-5-イル、チアゾリジンジオン-5-イルメチルを表す)を有していてもよい)。 Vは、O、S、SO、<math>SO_2$ 又は $NR^8$ ( $R^8$ は水素原子又は $C_1$ - $C_3$ アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及び $C_1$ - $C_7$ アルキル基により最大3個まで置換されていてもよい2価の $C_1$ - $C_6$ の飽和又は $C_2$ - $C_6$ の不飽和鎖状炭化水素基を表

-V-W-V-W-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのV及びWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、

す。k及び1は、0又は1を表す)を表すか、

-W-V-W-Z

(V, W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、-V-W-V-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのVは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 又は

20 - W - V - Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表す)を表す。R<sup>2</sup> 及びR3は、各々独立して、水素原子、C1-C7アルキル 基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基(該C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基及びC<sub>3</sub> -C<sub>7</sub>シクロアルキル基は水酸基で置換されていてもよ い)、フェニル基、ナフチル基、ベンジル基、ピリジル 基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、フラニル基、チ エニル基、ピロリル基、ピラゾリル基、イミダブリル 基、ピラニル基、キノリル基、ベンゾオキサゾリル基、 ベンゾチアゾリル基又は、ベンゾイミダゾリル基(該フ 30 ェニル基、ナフチル基、ベンジル基、ピリジル基、ピリ ミジニル基、ピリダジニル基、フラニル基、チエニル 基、ピロリル基、ピラゾリル基、イミダゾリル基、ピラ ニル基、キノリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチ アゾリル基、及びベンゾイミダゾリル基は、いずれも水 酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基及びハロゲ ン原子により最大5個まで置換されていてもよい)を表 し、R<sup>2</sup>又はR<sup>3</sup>がピラゾール環上の3位、4位又は5位の 炭素原子と結合している場合は上記の置換基の他にハロ ゲン原子であってもよい。R<sup>4</sup>は、水素原子又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>ア 40 ルキル基を表すか、R7と一緒になって結合を表す。R 5は、水素原子又はカルボキシメチル基を表す。〕で表 されるピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項2】 式(I)で表される化合物が、式(Ia)

[化2]

[式中、 $R^1$ は、 $C_1$ - $C_{10}$ アルキル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルケニル 基、C2-C10アルキニル基、C1-C10アルコキシ基、C2-C10 アルケニルオキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルキルチオ基、C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>モ ノアルキルアミノ基又はジC<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルキルアミノ基(該  $C_1$ - $C_{10}$ アルキル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルケニル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルキ ニル基、C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルコキシ基、C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>アルケニルオキシ 基、C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルキルチオ基、C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>モノアルキルアミノ 基及びジC,-C,oアルキルアミノ基はいずれも水酸基又は C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基で置換されていてもよい)を表すか、  $-V_k-W_1-Z$ 

(Zを表すC3-C10シクロアルキル基が、シクロプロピ ル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、 シクロヘプチル、シクロオクチル、シクロノニル、シク ロデシル、ビシクロ〔2.2.1〕ヘプチル、ビシクロ [3.1.1] ヘプチル、ビシクロ[2.2.2] オク チル又はアダマンチルであるか、C3-C7シクロアルケニ ル基が、シクロヘキセニル、シクロペンタジエニル、2 ービシクロ〔2.2.1〕ヘプテニル又は2,5ービシ クロ [2. 2. 1] ヘプタジエニルであるか、C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>芳 香族基が、フェニル、ナフチル、インデニル、インダニ ル又はフルオレニルであるか、C4-C12複素環芳香族基 が、フリル、チエニル、ピロリル、オキサゾリル、チア ゾリル、イソオキサゾリル、イソチアゾリル、フラザニ ル、ピラブリル、オキソピラブリル、イミダブリル、オ キソイミダブリル、トリアブリル、トリアブロニル、テ トラゾリル、ピラニル、ピリジル、ピリドニル、ピリダ ジニル、ピリダジノニル、ピリミジニル、ピリミジノニ ル、ピラジニル、トリアジニル、テトラジニル、インド リル、キノリル、キノロニル、ベンゾフラニル、ベンゾ チエニル、イソキノリル、イソキノロニル、ベンゾキサ ゾリル、ベンゾチアゾリル、ベンゾピラゾリル、ベンゾ イミダゾリル、ベンゾトリアゾリル、ベンゾピラニル、 インドリジニル、プリニル、フタラジニル、オキソフタ ラジニル、ナフチリジニル、キノキサリニル、キナゾリ ニル、シンノリニル、ベンゾジオキサニル、オキソナフ タレニル、ジヒドロベンゾフラニル、ベンゾチアジニ ル、プテリジニル、ピラゾロ[1,5-a] ピリミジニル、 ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジニル、チアゾロ [3,2-b] トリアゾリル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジ ル、5H-ベンゾピラノ [2,3-b] ピリドニル、キサンテニ 40 ル、フェノキサチイニル、カルバゾリル、アクリジニ ル、フェナジニル、フェノチアジニル、フェノキサジニ ル又はチアントレニル、であるか、C4-Ce複素脂環式基 が、ピペリジル、ピロリジニル、イミダゾリジニル、ピ ラゾリジニル、モルホニリル又はテトラヒドロフラニル であり、上記記載の $C_3$ - $C_{10}$ シクロアルキル基、 $C_3$ - $C_7$ シ クロアルケニル基、C6-C14芳香族基、C4-C12複素環芳香 族基又はC4-Ce複素脂環式基は、合計5個以内の置換基 (該置換基は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロ アルキル基、C3-C7シクロアルケニル基、(該アルキル

基、シクロアルキル基及びシクロアルケニル基は水酸基 により置換されていてもよい)、水酸基、C1-C7アルコ キシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルチオ基、ハロゲン原子、トリフ ルオロメチル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ 基、ジメチルアミノ基、アセトアミド基、メタンスルホ ニルアミド基、カルボキシル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカル ボニル基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイ ル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、ナ フチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル 10 又はベンジル(該フェニル、ナフチル、フラニル、チエ ニル、イミダゾリル、ピリジル及びベンジルは、いずれ も、C1-C7アルキル基、C3-C7シクロアルキル基、C1-C3 アルコキシ基、C,-C<sub>3</sub>アルキルチオ基、水酸基、ハロゲ ン原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5 個まで置換されていてもよい)、1-テトラゾリル、3 ーテトラゾリル、5ーテトラゾリル、チアゾリジンジオ ン-5-イル、チアゾリジンジオン-5-イルメチルを 表す)を有していてもよい。Vは、O、S、SO、SO<sub>2</sub>又 はNR®(R®は水素原子又はC₁-C₃アルキル基を表す)を表 す。Wは、水酸基、オキソ及びC1-C7アルキル基により 20 最大3個まで置換されていてもよい2価のC<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>の飽和 又はC2-C6の不飽和鎖状炭化水素基を表す。k及び1 は、0又は1を表す)を表すか、

-V-W-V-W-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのV及 びWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表す

-W-V-W-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのW は、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 -V-W-V-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのV は、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 又は

-W-V-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表す)を表す。) である請求項1記載のピラゾール系チアゾリジン類又は その塩。

【請求項3】 式(Ia)で表される化合物が、式(I b)

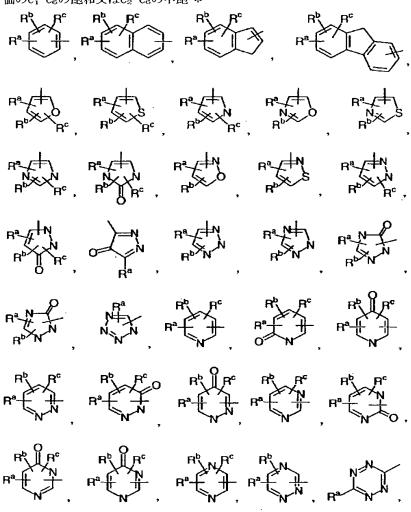
【化3】

である請求項2記載のピラゾール系チアゾリジン類又は その塩。

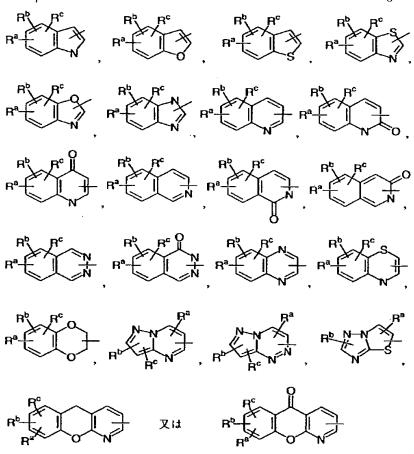
【請求項4】 R<sup>1</sup>が、-V-W-Z、-W-Z、-V-50 W-V-W-Z, -W-V-W-Z, -V-W-V-Z

又は-W-V-Z (Vは、O、S又は $NR^8$ ( $R^8$ は、水素原子又は $C_1-C_3$ アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及UC $_1-C_7$ アルキル基により最大 3 個まで置換されていてもよい 2 価の $C_1-C_6$ の飽和又は $C_2-C_6$ の不飽 \*

\*和鎖状炭化水素基を表す。V又はWが2つある場合のV 又はWはそれぞれ同じでも異なっていてもよい。2は、 【化4】



【化5】



[式中、RP及びRPは、各々独立して、水素原子、C1-C7 アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアル ケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシク ロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルチ オ基、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、トリフルオロ メチル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメ チルアミノ基、アセトアミド基、メタンスルホニルアミ ド基、カルボキシル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル 基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイル基、 フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、αーナフ チル、β-ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリ ル、ピリジル又はベンジル(該フェニル、 $\alpha$ ーナフチ ル、β-ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリ ル、ピリジル及びベンジルは、いずれも、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキ ル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub> -C<sub>3</sub>アルキルチオ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、 臭素原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大 5個まで置換されていてもよい。)、1-テトラゾリー ル、3-テトラゾリル、5-テトラジリル、チアゾリジ ンジオン-5-イル、チアゾリジンジオン-5-イルメ チルを表し、R°は、水素原子、C1-C7アルキル基、C3-C7 シクロアルキル基、ヒドロキシメチル基を表す。〕を表 す。) を表し、

. . . )

R<sup>2</sup>又はR<sup>3</sup>が、ピラゾール環の1位の窒素原子上にある場

合は、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>シクロアルキル基、フェニル基、ナフチル基、ベンジル基又はピリジル基を表し、

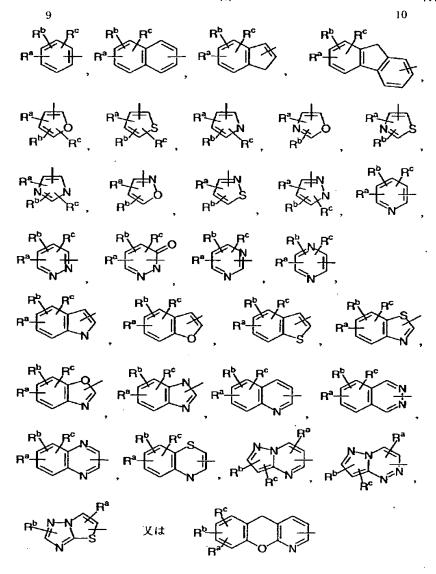
R<sup>2</sup>又はR<sup>3</sup>が、ピラゾール環の4位の炭素原子上にある場 30 合は、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>アルキル基、フェニル基、又は ハロゲン原子を表す請求項3記載のピラゾール系チアゾ リジンジオン類又はその塩。

## 【請求項5】

## 【化6】

〔式中、Yは、 $CR^6R^7$ ( $R^6$ は、水素原子又はメチル基を表し、 $R^7$ は、水素原子を表すか、 $R^4$ と一緒になって結合を表す。)を表す。 $R^1$ は-V-W-Z、-W-Z、-V-W-V-W-Z、-V-W-V-Z 又は-W-V-Z (Vは、O、S 又は $NR^6$ ( $R^6$ は、水素原子又は $C_1-C_3$ アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及び $C_1-C_7$ アルキル基により最大3個まで置換されていてもよい2価の $C_1-C_6$ の飽和又は $C_2-C_6$ の不飽和鎖状炭化水素基を表す。V 又はWが2つある場合のV 又はWはそれぞれ同じでも異なっていてもよい。Zは、

50 【化7】



〔式中、R®及びRbは、各々独立して、水素原子、C1-C7 アルキル基、C3-C7シクロアルキル基、C3-C7シクロアル ケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシク ロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C,-C<sub>7</sub>アルコキシ基、フッ素原子、塩 素原子、臭素原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、 アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセト アミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシル 基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カル バモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニ ル、 $\alpha$ ーナフチル、 $\beta$ ーナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、 $\alpha$ ーナフチル、 $\beta$ ーナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダブリル、ピリジル及びベンジルは、いずれ も、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub> アルコキシ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、臭素原 子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5個ま で置換されていてもよい。)、5-テトラゾリル、チア ゾリジンジオンー5ーイル、チアゾリジンジオンー5ー

( . . )

イルメチルを表し、R<sup>e</sup>は、水素原子、C₁-C₁アルキル基、C₃-C₁シクロアルキル基、ヒドロキシメチル基を表す。〕を表す。)を表す。R<sup>4</sup>は、水素原子又はメチル基を表すか、R<sup>7</sup>と一緒になって結合を表す。R<sup>5</sup>は、水素原子又はカルボキシメチル基を表す。〕を表す請求項4記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項6】 R¹が-O-W-Zを表し、Wが、水酸 基、オキソ及びC₁-C₁アルキル基により最大2個まで置 40 換されていてもよい2価のC₁-C6の飽和又はC₂-C6の不飽 和鎖状炭化水素基を表す(但し、Oと結合する1番目の 炭素が水酸基又はオキソで置換されている場合を除 く。)請求項5記載のピラゾール系チアゾリジン類又は その塩。

【請求項7】  $R^1$ が-O-W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表し、VがO又は $NR^6$ ( $R^8$ は、水素原子又は $C_1-C_3$ アルキル基を表す)を表し、Wが、水酸基、オキソ及UC<sub>1</sub>- $C_7$ アルキル基により最大 2 個まで置換されていてもよい 2 価の $C_1-C_6$ の飽和又は $C_2-C_6$ の不飽和鎖状炭化水素基を表す(但

し、Oと結合する1番目の炭素が水酸基又はオキソで置換されている場合を除く。又、Wが2つある場合、Wはそれぞれ同じでも異なっていてもよい)請求項5記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項8】  $R^1$ が-W-Zを表し、Wが、水酸基、オキソ及び $C_1-C_7$ アルキル基により最大2個まで置換されていてもよい2価の $C_1-C_6$ の飽和又は $C_2-C_6$ の不飽和鎖状炭化水素基を表す請求項5記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項9】 R<sup>1</sup>が-O-W-Zを表し、Wが、 【化8】



【式中、mは1~5を示す。R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>は、各々独立に、 水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>が一 緒になってオキソ基を表すか、隣接するR<sup>d</sup>とR<sup>d</sup>が一緒に なって二重結合を表すか、隣接するR<sup>d</sup>、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>、R<sup>e</sup>が 一緒になって三重結合を表す。(但し、Oに隣接する一 番目の炭素原子上に存在するR<sup>d</sup>とR<sup>e</sup>が、水酸基を表す場 合と、R<sup>d</sup>とR<sup>e</sup>が一緒になってオキソ基を表す場合を除 く。)】を表す請求項6記載のピラゾール系チアゾリジ ン類又はその塩。

【請求項10】  $R^1$ が-O-W-V-W-Z、-W-V -W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表し、Wが、

【化9】



【式中、mは1~5を示す。R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>は、各々独立に、水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>が一緒になってオキソ基を表すか、隣接するR<sup>d</sup>とR<sup>d</sup>が一緒になって二重結合を表すか、隣接するR<sup>d</sup>、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>、R<sup>e</sup>が一緒になって三重結合を表す。(但し、Oに隣接する一個目の炭素原子上に存在するR<sup>d</sup>とR<sup>e</sup>が、水酸基を表す場合と、R<sup>d</sup>とR<sup>e</sup>が一緒になってオキソ基を表す場合を除く。)】を表す請求項7記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項11】 R<sup>1</sup>が-W-Zを表し、Wが、 【化10】



20 【式中、mは1~5を示す。R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>は、各々独立に、 水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>が一 緒になってオキソ基を表すか、隣接するR<sup>d</sup>とR<sup>d</sup>が一緒に なって二重結合を表すか、隣接するR<sup>d</sup>、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>、R<sup>e</sup>が 一緒になって三重結合を表す。】を表す請求項8記載の ピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項12】 R'が-O-W-Zを表し、-O-W-が、

【化11】

又は -O-CH=CH-CH<sub>2</sub>-

を表す請求項9記載のピラゾール系チアゾリジン類又は \*-W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表し、その塩。 -O-W-V-W-が、

【請求項13】 
$$R^1$$
が $-O-W-V-W-Z$ 、 $-W-V*$  【化12】  $-O-CH_2-NH-C-$  ,  $-O-CH_2-N-C-$  ,  $-O-CH_2-C-CH_2-C-CH_3$  。

を表し、

【化13】

 $-\mathbf{w}-\mathbf{v}-\mathbf{w}-\mathbf{n}$ 

(9)

を表し、

-O-W-V-が、

\*【化14】

を表し、

 $-W-V-\mathfrak{M}$ 

※【化15】

を表す請求項10記載のピラゾール系チアゾリジン類又 はその塩。 【請求項14】 R'が-W-Zを表し、Wが、 【化16】

を表す請求項11記載のピラゾール系チアゾリジン類又 \*が、 はその塩。 【化17】

【請求項
$$15$$
】  $R^1$ が $-O-W-Z$ を表し、 $-O-W-*$   $-O-CH_2\cdot CH_2 -O-CH_2\cdot CH_2 -O-CH_2\cdot CH_2 O$   $O$   $O$   $O$ 

を表す請求項14記載のピラゾール系チアゾリジン類又 はその塩。

 $(\cdot,\cdot)$ 

【請求項17】 Yが、-CH₂-を表し、R⁴が、水素原子を表す請求項6ないし請求項8記載のピラゾール系チア ブリジン類又はその塩。 【請求項18】 Yが、CHR<sup>7</sup>(R<sup>7</sup>は、R<sup>4</sup>と一緒になって結合を表す。)を表し、R<sup>4</sup>が、R<sup>7</sup>と一緒になって結合を表す請求項6ないし請求項8記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

50 【請求項19】 式

【化19】

【式中、 $R^{\circ}$ 、 $R^{\circ}$ 、 $R^{\circ}$  は独立して、水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル、 $C_1$ - $C_7$ アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、 $R^{\circ}$  は水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル又はフェニルを表し、 $R^{\circ}$  は水素原子又は $C_1$ - $C_7$ アルキルを表し、Y は $CR^{\circ}$   $R^{\circ}$  ( $R^{\circ}$  は、水素原子又はメチル基を表す。 $R^{7}$  は、水素原子を表すか又は $R^{\circ}$  と一緒になって結合を表す。)を表し、 $R^{\circ}$  は、水素原子を表すか又は $R^{\circ}$  と一緒になって結合を表す。〕で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項20】 式

【化20】

[式中、 $R^{\bullet}$ 、 $R^{\bullet}$ 、 $R^{\bullet}$  は独立して、水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル、 $C_1$ - $C_7$ アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、 $R^2$ は水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル又はフェニルを表し、 $R^3$ は水素原子又は $C_1$ - $C_7$ アルキルを表し、Yは $CR^6$   $R^7$ ( $R^6$ は、水素原子又はメチル基を表す。 $R^7$ は、水素原子を表すか又は $R^4$ と一緒になって結合を表す。)を表し、 $R^4$ は、水素原子を表すか又は $R^7$ と一緒になって結合を表す。〕で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項21】 式

【化21】

〔式中、 $R^{\circ}$ 、 $R^{\circ}$ 、 $R^{\circ}$ は独立して、水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル、 $C_1$ - $C_7$ アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、 $R^{\circ}$ は水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル又はフェニルを表し、 $R^{\circ}$ は水素原子又は $C_1$ - $C_7$ アルキルを表し、Yは $CR^{\circ}$   $R^{\circ}$ ( $R^{\circ}$ は、水素原子又はメチル基を表す。 $R^{7}$  は、水素原

20

子を表すか又はR<sup>4</sup>と一緒になって結合を表す。)を表し、R<sup>4</sup>は、水素原子を表すか又はR<sup>7</sup>と一緒になって結合を表す。〕で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項22】 式

【化22】

[式中、R<sup>n</sup>、R<sup>n</sup>、R<sup>n</sup>は独立して、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R<sup>2</sup>は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル又はフェニルを表し、R<sup>3</sup>は水素原子又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルを表し、YはCR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>(R<sup>6</sup>は、水素原子又はメチル基を表す。R<sup>7</sup>は、水素原20子を表すか又はR<sup>4</sup>と一緒になって結合を表す。)を表し、R<sup>4</sup>は、水素原子を表すか又はR<sup>7</sup>と一緒になって結合を表す。〕で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項23】 式

【化23】

【式中、R<sup>a</sup>、R<sup>b</sup>、R<sup>c</sup>は独立して、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R<sup>2</sup>は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル又はフェニルを表し、R<sup>3</sup>は水素原子又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルを表し、YはCR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>(R<sup>6</sup>は、水素原子又はメチル基を表す。R<sup>7</sup>は、水素原子を表すか又はR<sup>4</sup>と一緒になって結合を表す。)を表し、R<sup>4</sup>は、水素原子を表すか又はR<sup>7</sup>と一緒になって結合を表す。〕で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項24】 式

【化24】

50 〔式中、R<sup>a</sup>、R<sup>b</sup>、R<sup>c</sup>は独立して、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アル

キル、 $C_1$ - $C_7$ アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、 $R^2$ は水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル又はフェニルを表し、 $R^3$ は水素原子又は $C_1$ - $C_7$ アルキルを表し、Yは $CR^6$   $R^7$  ( $R^6$ は、水素原子又はメチル基を表す。 $R^7$ は、水素原子を表すか又は $R^4$ と一緒になって結合を表す。)を表し、 $R^4$ は、水素原子を表すか又は $R^7$ と一緒になって結合を表す。〕で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項25】 請求項1記載のピラゾール系チアゾリ ジン類又はその塩を含有することを特徴とする血糖低下 剤。

【請求項26】 請求項1記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩を含有することを特徴とする抗グリケーション剤。

【請求項27】 請求項1記載のピラゾール系チアゾリ ジン類又はその塩を含有することを特徴とするアルドー ス還元酵素阻害剤。

【請求項28】 請求項1記載のピラゾール系チアゾリ ジン類又はその塩を含有することを特徴とする糖尿病及 び糖尿病合併症の予防及び治療薬。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は血糖低下作用及び坑グリケーション作用を有する新規ピラゾール系チアゾリジン類に関するものであり、医薬又は獣医学の分野、特に糖尿病及び糖尿病性合併症の予防や治療に用いられるものである。

## [0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】従来か ら血糖値を低下させる経口糖尿病薬として、種々のスル フォニルウレア剤やビグアナイド剤が広く用いられてき た。しかしこれらの薬剤は、重篤な低血糖昏睡や乳酸ア シドーシス発現の可能性があるため、その使用に関して は充分な注意を必要とするなど多くの欠点を有してい た。Chem. Pharm. Bull., vol. 30, P3563(1982), J. Me d. Chem., vol. 32, P421(1989), J. Med. Chem., vol. 34, P318(1991), J. Med. Chem., vol. 33, P1418(199 0)、日本特開昭55-64586号公報、欧州公開特許公報1773 53号、283035号、283036号、332331号、332332号には、 種々のチアゾリジンジオン類が血糖低下作用を示すこと が記載されており、これらは特にII型の糖尿病において 有用であり、先の経口糖尿病薬におけるような低血糖障 害を起こしにくい薬剤として注目されている。しかし、、 これらの化合物は効果的に血糖値を低下させる作用は有 するが、糖尿病に伴う種々の慢性症状、たとえば糖尿病 性腎症、糖尿病性白内障、糖尿病性網膜症、糖尿病性神 経障害などの軽減や、発症防止の有効性はまだ完全に証 明されていない。

22

【0003】更に、チアゾリジンジオン環の5位にピラブールメチレンが結合した化合物の例が幾つか知られている。例えば、米国特許公報3615608号はNーエチルチアゾリジンジオン誘導体が、日本特開平03-204640号公報、日本特開平01-224749号公報はNースルフォエチルやNーカルボキシエチルチアゾリジンジオン誘導体が、ハロゲン化銀フォトグラフィック用材として有用であることを報告している。しかしこれらの化合物が、血糖低下作用を有することは全く知られていない。

【0004】一方、近年糖尿病や動脈硬化に伴う多様な 生理障害を引き起こすものとして、生体内蛋白質の非酵 素的糖化が注目されている。一般に食品の加熱処理や貯 蔵中に起こる、還元糖とアミノ酸や蛋白質との反応は、 メイラード反応として知られている。1970年代に は、このメイラード反応が実際に生体内で起こっている ことが確認され、最近ではこの反応はグリケーション (glycation ) と呼ばれている ( J. Biol. Chem., vo 1. 252, P2998 (1977))。さらに、糖尿病のような慢 性な高血糖状態においはグリケーションが亢進している 事が明らかとされ、これが引き金となって種々の糖尿病 性合併症が起こると推測されている (New Eng. J. Me d., vol. 314, P403 (1986))。グリケーションの過 程はまだ完全に明らかにされてはいないが、種々の生体 内蛋白質が還元糖と非酵素的にシッフ塩基を形成し、こ れがアマドリ転位を起こした後に架橋重合して、蛍光を 発する褐変物質、AGE (advanced glycosylation end products) に変わると考えられている。ラットの糖尿 病性白内障においては、水晶体蛋白のクリスタリンのグ リケーションが亢進していることが確認された。更に、

30 神経ミエリン蛋白質のグリケーションと糖尿病性神経障害、結合組織に存在するコラーゲンやエラスチンのグリケーションと腎機能低下を引き起こす腎糸球体基底膜の肥厚、アテローム性動脈硬化症への関連が推測されている。Brownleeらは、アミノグアニジンが抗グリケーション作用により、糖尿病ラットの動脈壁におけるAGE蛋白の生成を抑制することを報告しており、糖尿病を始めとする疾患を予防するものとして注目されている(Science, vol. 232, P1629(1986))。しかしながら、上記アミノグアニジンは必ずしもその作用が充分とは言えず、実用的に充分満足できる抗グリケーション剤は未だ見出されていない。

【0005】更に生体内においてグルコース、ガラクトース等のアルドースをソルビトール、ガラクチトール等のポリオールに還元する酵素としてアルドース還元酵素(AR)が知られている。かかる酵素により生じた組織内、臓器へのポリオールの蓄積は種々の糖尿病性合併症(糖尿病性眼症、糖尿病性神経障害、糖尿病性腎症等)の発症、進行に強く関与することが知られており、本酵素の阻害剤はこれら合併症の治療薬として有用である。

【0006】この様な背景のもと、本発明者らは、上記

50

公開特許公報に具体的に記載されていないチアゾリジン類を種々合成して検討した結果、より優れた血糖低下作用を有し、かつ上記化合物では知られていなかった、抗グリケーション作用やアルドース還元酵素阻害活性を併せもつ化合物を見出した。本発明は、糖尿病及び糖尿病性合併症の予防や治療に供し得るピラゾール系チアゾリジン類を提供する。

【0007】本発明に関する新規のピラゾール系チアゾ リジン誘導体は、下記の式 (I)

[0008]

【化25】

【0009】 (式中、X<sup>1</sup>は、S又はOを表す。X<sup>2</sup>は、S、O又はNHを表す。Yは、CR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>(R<sup>6</sup>は、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基を表し、R<sup>7</sup>は、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基を表すか、R<sup>4</sup>と一緒になって結合を表す。)を表す。

【0010】 $R^1$ は、 $C_1$ - $C_{10}$ アルキル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルケニル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルキニル基、 $C_1$ - $C_{10}$ アルコキシ基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルケニルオキシ基、 $C_1$ - $C_{10}$ アルキルチオ基、 $C_1$ - $C_{10}$ アルキルアミノ基又はジ $C_1$ - $C_{10}$ アルキルアミノ基(該 $C_1$ - $C_{10}$ アルキル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルケニル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルキニル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルカニルオキシ基、 $C_1$ - $C_{10}$ アルキルチオ基、 $C_1$ - $C_{10}$ アルキルアミノ基はいずれも水酸基又は $C_1$ - $C_7$ アルキル基で置換されていてもよい。)を表すか、

#### $-V_{k}-W_{1}-Z$

(Zは、C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>シクロアルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルケ ニル基、C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>芳香族基、C<sub>4</sub>-C<sub>12</sub>複素環芳香族基(該複 素環芳香族基は、酸素原子、イオウ原子、窒素原子の中 から選ばれたヘテロ原子を最大5個まで環の構成要素と して含んでいてもよい)又はC<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>複素脂環式基(該複 素脂環式基は、酸素原子、イオウ原子、窒素原子の中か ら選ばれたヘテロ原子を最大3個まで環の構成要素とし て含んでいてもよい)を表す(該C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>シクロアルキル 基、C3-C7シクロアルケニル基、C6-C14芳香族基、C4-C 12複素環芳香族基又はC4-C6複素脂環式基は、合計 5個 以内の置換基(該置換基は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル 基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルケニル 基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシクロアル ケニル基は水酸基により置換されていてもよい)、水酸 基、C1-C7アルコキシ基、C1-C7アルキルチオ基、ハロゲ ン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、アミノ基、 メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセトアミド基、

メタンスルホニルアミド基、カルボキシル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル (該フェニル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル及びベンジルは、いずれも、C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルキルチオ基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5個まで置換されていてもよい)、1-テトラ

24

【0011】 Vは、O、S、SO、SO<sub>2</sub>又はNR<sup>8</sup>(R<sup>8</sup>は水素 原子又はC<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルキル基を表す。)を表す。

ルメチルを表す)を有していてもよい)。

ゾリル、3-テトラゾリル、5-テトラゾリル、チアゾ リジンジオン-5-イル、チアゾリジンジオン-5-イ

【0012】Wは、水酸基、オキソ及び $C_1$ - $C_7$ アルキル基により最大3個まで置換されていてもよい2価の $C_1$ - $C_6$ の飽和又は $C_2$ - $C_6$ の不飽和鎖状炭化水素基を表す。 k 及び1は、0又は1を表す。) を表すか、

20 [0013]-V-W-V-W-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのV及びWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか

-W-V-W-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 -V-W-V-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのVは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 又は

-W-V-Z

30

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表す)を表す。 【OO14】R<sup>2</sup>及びR<sup>3</sup>は、各々独立して、水素原子、C<sub>1</sub> -C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、(該C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>ア ルキル基及びC3-C7シクロアルキル基は水酸基で置換さ れていてもよい。)フェニル基、ナフチル基、ベンジル 基、ピリジル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、フ ラニル基、チエニル基、ピロリル基、ピラゾリル基、イ ミダゾリル基、ピラニル基、キノリル基、ベンゾオキサ 40 ゾリル基、ベンゾチアゾリル基又は、ベンゾイミダゾリ ル基(該フェニル基、ナフチル基、ベンジル基、ピリジ ル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、フラニル基、 チエニル基、ピロリル基、ピラゾリル基、イミダゾリル 基、ピラニル基、キノリル基、ベンゾオキサゾリル基、 ベンゾチアゾリル基、及びベンゾイミダゾリル基は、い ずれも水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基及 びハロゲン原子により最大5個まで置換されていてもよ い。)を表し、R2又はR3がピラゾール環上の3位、4位 又は5位の炭素原子と結合している場合は上記の置換基 50 の他にハロゲン原子であってもよい。

【0015】R<sup>4</sup>は、水素原子又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基を表 すか、R<sup>7</sup>と一緒になって結合を表す。

【0016】R<sup>5</sup>は、水素原子又はカルボキシメチル基を 表す。

【0017】〕で表されるピラゾール系チアゾリジン類 又はその塩である。

【0018】式(1)で表される化合物の置換基の定義 について、具体的な例を挙げて説明し、各々の置換基に ついて好適なものを説明する。尚、本発明の範囲はこれ らの具体例によって限定されるものではない。

【0019】式(1) において示される各置換基を具体 的に説明する。

【0020】R¹において、

【0021】C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルキル基としては、メチル、エチ ル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、1-ペンチル、2-ペンチル、3-ペンチ ル、i-ペンチル、neo-ペンチル、t-ペンチル、l-ヘキシ ル、2-ヘキシル、3-ヘキシル、1-メチル-1-エチル-n-ペ ンチル、1,1,2-トリメチル-n-プロピル、1,2,2-トリメ チル-n-プロピル、3,3-ジメチル-n-ブチル、1-ヘプチ ル、2-ヘプチル、1-エチル-1,2-ジメチル-n-プロピル、 1-エチル-2, 2-ジメチル-n-プロピル、1-オクチル、3-オ クチル、4-メチル-3-n-ヘプチル、6-メチル-2-n-ヘプチ ル、2-プロピル-1-n-ヘプチル、2,4,4-トリメチル-1-n-ペンチル、1-ノニル、2-ノニル、2,6-ジメチル-4-n-へ プチル、3-エチル-2, 2-ジメチル-3-n-ペンチル、3, 5, 5-トリメチル-1-n-ヘキシル、1-デシル、2-デシル、4-デ シル、3,7-ジメチル-1-n-オクチル及び3,7-ジメチル-3n-オクチル等が挙げられる。好ましくはC4-C10アルキル 基として、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、 1-ペンチル、2-ペンチル、3-ペンチル、i-ペンチル、ne o-ペンチル、t-ペンチル、1-ヘキシル、2-ヘキシル、3-ヘキシル、1-メチル-1-エチル-n-ペンチル、1,1,2-トリ メチル-n-プロピル、1,2,2-トリメチル-n-プロピル、3, 3-ジメチル-n-ブチル、1-ヘプチル、2-ヘプチル、1-エ チル-1,2-ジメチル-n-プロピル、1-エチル-2,2-ジメチ ル-n-プロピル、I-オクチル、3-オクチル、4-メチル-3n-ヘプチル、6-メチル-2-n-ヘプチル、2-プロピル-1-n-ヘプチル、2,4,4-トリメチル-1-n-ペンチル、1-ノニ ル、2-ノニル、2,6-ジメチル-4-n-ヘプチル、3-エチル-2, 2-ジメチル-3-n-ペンチル、3, 5, 5-トリメチル-1-n-へ キシル、1-デシル、2-デシル、4-デシル、3,7-ジメチル -1-n-オクチル及び3,7-ジメチル-3-n-オクチル等が挙げ られる。いずれも水酸基又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基で置換さ れていてもよい。

【0022】C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>アルケニル基としては、エテニル、 1-プロペニル、2-プロペニル、1-メチルビニル、1-ブテ ニル、2-ブテニル、3-ブテニル、1-メチル-1-プロペニ ル、1-メチル-2-プロペニル、2-メチル-2-プロペニル、 1-エチル-2-ビニル、1-ペンテニル、2-ペンテニル、3-

ペンテニル、4-ペンテニル、1,2-ジメチル-1-プロペニ ル、1,2-ジメチル-2-プロペニル、1-エチル-1-プロペニ ル、1-エチル-2-プロペニル、1-メチル-1-ブテニル、1-メチル-2-ブテニル、2-メチル-1-ブテニル、1-i-プロピ ルビニル、2,4-ペンタジエニル、1-ヘキセニル、2-ヘキ セニル、3-ヘキセニル、4-ヘキセニル、5-ヘキセニル、 2,4-ヘキサジエニル、1-メチル-1-ペンテニル、1-ヘプ テニル、1-オクテニル、1-ノネニル及び1-デセニル等が 挙げられる。好ましくはC5-C10アルケニル基として、1-10 ペンテニル、2-ペンテニル、3-ペンテニル、4-ペンテニ ル、1,2-ジメチル-1-プロペニル、1,2-ジメチル-2-プロ ペニル、1-エチル-1-プロペニル、1-エチル-2-プロペニ ル、1-メチル-1-ブテニル、1-メチル-2-ブテニル、2-メ チル-1-ブテニル、1-i-プロピルビニル、2,4-ペンタジ エニル、1-ヘキセニル、2-ヘキセニル、3-ヘキセニル、 4-ヘキセニル、5-ヘキセニル、2,4-ヘキサジエニル、1-メチル-1-ペンテニル、1-ヘプテニル、1-オクテニル、1 -ノネニル及び1-デセニル等が挙げられる。いずれも水 酸基又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基で置換されていてもよい。

26

【0023】C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>アルキニル基としては、エチニル、 1-プロピニル、2-プロピニル、1-ブチニル、2-ブチニ ル、3-ブチニル、1-ペンチニル、2-ペンチニル、3-ペン チニル、4-ペンチニル、1-ヘキシニル、2-ヘキシニル、 3-ヘキシニル、4-ヘキシニル、5-ヘキシニル、1-ヘプチ ニル、1-オクチニル、1-ノニニル及び1-デシニル等が挙 げられ、好ましくはCs-C10アルキニル基として、1-ペン チニル、2-ペンチニル、3-ペンチニル、4-ペンチニル、 1-ヘキシニル、2-ヘキシニル、3-ヘキシニル、4-ヘキシ ニル、5-ヘキシニル、1-ヘプチニル、1-オクチニル、1-30 ノニニル及び1-デシニル等が挙げられる。いずれも水酸 基又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基で置換されていてもよい。

【0024】C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルコキシ基としては、メトキシ、 エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、 i-ブトキシ、s-ブトキシ、t-ブトキシ、ペンチルオキ シ、ヘキシルオキシ、ヘプチルオキシ、オクチルオキ シ、ノニルオキシ及びデシルオキシ等が挙げられ、好ま しくはC<sub>4</sub>-C<sub>10</sub>アルコキシ基として、n-ブトキシ、i-ブト キシ、s-ブトキシ、t-ブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキ シルオキシ、ヘプチルオキシ、オクチルオキシ、ノニル オキシ及びデシルオキシ等が挙げられる。いずれも水酸で 基又はC,-C,アルキル基で置換されていてもよい。

【0025】C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>アルケニルオキシ基としては、エテ ニルオキシ、1-プロペニルオキシ、2-プロペニルオキ シ、1-ブテニルオキシ、2-ブテニルオキシ、3-ブテニル オキシ、1-ペンテニルオキシ、2-ペンテニルオキシ、3-ペンテニルオキシ、4-ペンテニルオキシ、2,4-ペンタジ エニルオキシ、1-ヘキセニルオキシ、2-ヘキセニルオキ シ、3-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、5-ヘキ セニルオキシ、2,4-ヘキサジエニルオキシ、1-ヘプテニ 50 ルオキシ、1-オクテニルオキシ、1-ノネニルオキシ及び

よい。

1-デセニルオキシ等が挙げられ、好ましくは $C_{s}$ - $C_{10}$ アルケニルオキシ基として、1-ペンテニルオキシ、2-ペンテニルオキシ、3-ペンテニルオキシ、4-ペンテニルオキシ、2-ヘキセニルオキシ、3-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシとび1-デセニルオキシ等が挙げられる。いずれも水酸基又は4-4-アルキル基で置換されていてもよい。

【0026】 $C_1$ - $C_{10}$ アルキルチオ基としては、メチルチオ、n-プロピルチオ、i-プロピルチオ、n-プチルチオ、i-プリピルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-プチルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジャルチオ、

【0027】C1-C10モノアルキルアミノ基としては、メチルアミノ、エチルアミノ、n-プロピルアミノ、i-プロピルアミノ、i-プロピルアミノ、i-プロピルアミノ、s-ブチルアミノ、t-ブチルアミノ、ペンチルアミノ、ヘキシルアミノ、ヘプチルアミノ、オクチルアミノ、ノニルアミノ及びデシルアミノ等が挙げられ、好ましくはC5-C10モノアルキルアミノ基として、ペンチルアミノ、ヘキシルアミノ、ヘプチルアミノ、オクチルアミノ、ノニルアミノ及びデシルアミノ等が挙げられる。いずれも水酸基又はC1-C7アルキル基で置換されていてもよい。

【0028】 ジC<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルキルアミノ基として、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジーnープロピルアミノ、ジーiープロピルアミノ、N-メチル-N-nーペンチルアミノ、N-メチル-N-nーペンチルアミノ、N-メチル-N-nーオクチルアミノ、N-メチル-N-nーオクチルアミノ、N-メチル-N-nーオクチルアミノ、N-メチルーN-nーオクチルアミノ、N-メチルーN-nーオンチルアミノ、N-メチルーN-nーペンチルアミノ、N-メチルーN-nーペンチルアミノ、N-メチルーN-nーペンチルアミノ、N-メチルーN-nーオクチルアミノ、N-メチルーN-nーオクチルアミノ、N-メチルーN-nーオクチルアミノ、BびN-メチルーN-nーデシルアミノ等が挙げられる。いずれも水酸基又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基で置換されていてもよい。

【0029】 Zにおいて、...

【0030】 $C_3$ - $C_{10}$ シクロアルキル基としては、シクロプロピル、1-メチルシクロプロピル、2-メチルシクロプロピル、4-メチルシクロヘキシル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル、シクロノニル、シクロデシル、ビシクロ[2.2.1] ヘプチル、ビシクロ[3.1.1] ヘプチル、ビシクロ[2.2.2] オクチル、1-アダマン

チル及び2-アダマンチル等が挙げられ、好ましくは、 C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>シクロアルキル基として、シクロヘキシル、ビシ クロ [2. 2. 1] ヘプチル、ビシクロ [3. 1. 1] ヘプチル、ビシクロ [2.2.2] オクチル、1-アダ マンチル及び2-アダマンチル等が挙げられる。いずれ も、合計5個以内の置換基(該置換基は水素原子、Ci-C <sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロア ルケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシ クロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ 10 い。)、水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルチ オ基、ハロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ 基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、ア セトアミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシ ル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カ ルバモイル基、スルファモイル基、フェノキシ基、ベン ジルオキシ基、フェニル、ナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピ リジル及びベンジルは、いずれも、C1-C7アルキル基、C 3-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アル 20 キルチオ基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメ チルアミノ基の中から最大5個まで置換されていてもよ い。)、1-テトラゾリル、3-テトラゾリル、5-テ トラゾリル、チアゾリジンジオンー5ーイル、チアゾリ ジンジオン-5-イルメチルを表す。)を有していても

28

【0031】C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルケニル基として、シクロ ヘキセニル (該シクロヘキセニルとしては、1-シクロヘ キセニル、2-シクロヘキセニル、3-シクロヘキセニルが 30 挙げられる。)、シクロペンタジエニル、2ービシクロ [2.2.1] ヘプテニル及び2, 5ービシクロ[2. 2. 1] ヘプタジエニル等が挙げられる。いずれも、合 計5個以内の置換基(該置換基は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アル キル基、C3-C7シクロアルキル基、C3-C7シクロアルケニ ル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシクロア ルケニル基は水酸基により置換されていてもよい。)、 水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルチオ基、ハ ロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、アミノ 基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセトアミド 40 基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシル基、C<sub>1</sub>-C 3アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カルバモイル 基、スルファモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ 基、フェニル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダ ゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニル、ナフチ ル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル及び ベンジルは、いずれも、C1-C7アルキル基、C3-C7シクロ アルキル基、C1-C3アルコキシ基、C1-C3アルキルチオ 基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメチルアミ ノ基の中から最大5個まで置換されていてもよい。)、 50 1ーテトラゾリル、3ーテトラゾリル、5ーテトラゾリ

ル、チアゾリジンジオン-5-イル、チアゾリジンジオン-5-イルメチルを表す。)を有していてもよい。

【0032】C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>芳香族基として、フェニル、ナフチ ル (該ナフチルとしては、α-ナフチル、β-ナフチル が挙げられる。)、インデニル(該インデニルとして は、1-インデニル、2-インデニル、3-インデニル、4-イ ンデニル、5-インデニル、6-インデニル、7-インデニル が挙げられる。)、インダニル(該インダニルとしては 1-インダニル、2-インダニル、4-インダニル、5-インダ ニルが挙げられる。)、又はフルオレニル(該フルオレ ニルとしては、1-フルオレニル、2-フルオレニル、3-フ ルオレニル、4-フルオレニル、9-フルオレニルが挙げら れる。) 等が挙げられ、好ましくはC<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>芳香族基とし て、フェニル、ナフチル(該ナフチルとしては、α-ナ フチル、β-ナフチルが挙げられる。)、又はフルオレ ニル (該フルオレニルとしては、1-フルオレニル、2-フ ルオレニル、3-フルオレニル、4-フルオレニル、9-フル オレニルが挙げられる。) 等が挙げられる。いずれも、 合計 5 個以内の置換基(該置換基は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>ア ルキル基、C3-C7シクロアルキル基、C3-C7シクロアルケ ニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシクロ アルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルチ オ基、ハロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ 基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、ア セトアミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシ ル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カ ルバモイル基、スルファモイル基、フェノキシ基、ベン ジルオキシ基、フェニル、ナフチル、フラニル、チェニ ル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピ リジル及びベンジルは、いずれも、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C 3-C7シクロアルキル基、C1-C3アルコキシ基、C1-C3アル キルチオ基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメ チルアミノ基の中から最大5個まで置換されていてもよ い。)、1-テトラゾリル、3-テトラゾリル、5-テ トラゾリル、チアゾリジンジオン-5-イル、チアゾリ ジンジオン-5-イルメチルを表す。)を有していても よい。

( · )

【0033】C<sub>4</sub>-C<sub>12</sub>複素環芳香族基が、フリル(該フリルとしては、2-フリル、3-フリルが挙げられる。)、チェニル(該チェニルとしては、2-チェニル、3-チェニルが挙げられる。)、ピロリル(該ピロリルととしては、1-ピロリル、2-ピロリル、3-ピロリルが挙げられる。)、オキサゾリル(該オキサゾリルとしては、2-オキサゾリル、4-オキサゾリル、5-オキサゾリルが挙げられる。)、チアゾリル(該チアゾリルとしては、2-チアゾリル、4-チアブリル、5-チアブリルが挙げられる。)、イソオキサゾリル(該イソオキサブリル、5-イソ

オキサゾリルが挙げられる。)、イソチアゾリル(該イ ソチアゾリルとしては、3-イソチアゾリル、4-イソチア ゾリル、5-イソチアゾリルが挙げられる。)、フラザニ ル (該フラザニルとしては、3-フラザニルが挙げられ る。)、ピラゾリル(該ピラゾリルとしては、1-ピラゾ リル、3-ピラゾリル、4-ピラゾリルが挙げられる。)、 オキソピラゾリル (該オキソピラゾリルとしては、3-オ キソピラゾール-1-イル、3-オキソピラゾール-2-イル、 3-オキソピラゾール-3-イル、3-オキソピラゾール-4-イ 10 ル、4-オキソピラゾール-3-イルが挙げられる。)、イ ミダゾリル(該イミダゾリルとしては、1-イミダゾリ ル、2-イミダゾリル、4-イミダゾリルが挙げられ る。)、オキソイミダゾリル(該オキソイミダゾリルと しては、2-オキソイミダゾール-1-イル、2-オキソイミ ダゾール-4-イルが挙げられる。)、トリアゾリル(該 トリアゾリルとしては、1,2,3-トリアゾール-1-イル、 1, 2, 3-トリアゾール-2-イル、1, 2, 3-トリアゾール-4-イ ル、1,2,4-トリアゾール-1-イル、1,2,4-トリアゾール-3-イル、1,2,4-トリアゾール-4-イルが挙げられ

30

る。)、トリアゾロニル(該トリアゾロニルとしては、1,2,4(2H,4H)-トリアゾール-3-オン-2-イル、1,2,4(2H,4H)-トリアゾール-3-オン-4-イル、1,2,4(2H,4H)-トリアゾール-3-オン-5-イル、1,2,4(1H,2H)-トリアゾール-3-オン-1-イル、1,2,4(1H,2H)-トリアゾール-3-オン-2-イル、1,2,4(1H,2H)-トリアゾール-3-オン-5-イルが挙げられる。)、テトラゾリル(該テトラゾリルとしては、1-テトラゾリル、2-テトラゾリル、5-テトラゾリルが挙げられる。)、ピラニル(該ピラニルとしては、2-ピリジル、3-ピラニル、4-ピラニルが挙げられる。)、ピリジル(該ピリジルとしては、2-ピリジル、3-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジルが挙げられる。)、ピリジル(該ピリジルとしては、2-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジルが挙げられる。)、ピリジル(該ピリジルとしては、2-ピリドン-1-イル、2-ピリドン-3-イル、2-ピリドン-4-イル、4-ピリドン-5-イル、4-ピリドン-1-イル、4-ピリドン-2-イル、4

ピリダジニルとしては、3-ピリダジニル、4-ピリダジニルが挙げられる。)、ピリダジノニル (該ピリダジノニルとしては、3(2H)-ピリダジノン-2-イル、3(2H)-ピリダジノン-4-イル、3(2H)-ピリダジノン-5-イル、3(2H)-ピリダジノン-6-イル、4(1H)-ピリダジノン-5-イル、4(1H)-ピリダジノン-5-イル、4(1H)-ピリダジノン-5-イル、4(1H)-ピリダジノン-5-イル、4(1H)-ピリダジノン-6-イルが挙げられる。)、ピリミジニル(該ピリミジニルとしては、2-ピリミジニル、4-ピリミジニル、5-ピリミジニルが挙げられる。)、ピリミジノニルとしては、2(1H)-ピリミジノン-1-イル、2(1H)-ピリミジノン-4-イル、2(1H)-ピリミジノン-5-イル、4(3H)-ピリミジノン-6-イル、4(3H)-ピリミジ

ノン-3-イル、4(3H)-ピリミジノン-5-イル、4(3H)-ピリ

50 ミジノン-6-イル、4(1H)-ピリミジノン-1-イル、4(1H)-

-ピリドン-3-イルが挙げられる。)、ピリダジニル(該

ピリミジノン-2-イル、4(1H)-ピリミジノン-5-イル、4 (1H)-ピリミジノン-6-イルが挙げられる。)、ピラジニ ル (該ピラジニルとしては、2-ピラジニル、2(III)-ピラ ジン-1-イル、2(1H)-ピラジン-3-イル、2(1H)-ピラジン -5-イル、2(1H)-ピラジン-6-イルが挙げられる。)、ト リアジニル(該トリアジニルとしては、1,2,3-トリアジ ン-4-イル、1,2,3-トリアジン-5-イル、1,2,4-トリアジ ン-3-イル、1,2,4-トリアジン-5-イル、1,2,4-トリアジ ン-6-イルが挙げられる。)、テトラジニル(該テトラ ジニルとしては、1,2,3,4-テトラジン-5-イル、1,2,4,5 -テトラジン-3-イルが挙げられる。)、インドリル(該 インドリルとしては、1-インドリル、2-インドリル、3-インドリル、4-インドリル、5-インドリル、6-インドリ ル、7-インドリルが挙げられる。)、キノリル(該キノ リルとしては、2-キノリル、3-キノリル、4-キノリル、 5-キノリル、6-キノリル、7-キノリル、8-キノリルが挙 げられる。)、キノロニル(該キノロニルとしては、2-キノロン-1-イル、2-キノロン-3-イル、2-キノロン-4-イル、2-キノロン-5-イル、2-キノロン-6-イル、2-キノ ロン-7-イル、2-キノロン-8-イル、4-キノロン-1-イ ル、4-キノロン-2-イル、4-キノロン-3-イル、4-キノロ ン-5-イル、4-キノロン-6-イル、4-キノロン-7-イル、4 -キノロン-8-イルが挙げられる。)、ベンゾフラニル (該ベンゾフラニルとしては、2-ベンゾフラニル、3-ベ ンゾフラニル、4-ベンゾフラニル、5-ベンゾフラニル、 6-ベンゾフラニル、7-ベンゾフラニルが挙げられ る。)、ベンゾチエニル(該ベンゾチエニルとしては、 2-ベンゾチエニル、3-ベンゾチエニル、4-ベンゾチエニ ル、5-ベンゾチエニル、6-ベンゾチエニル、7-ベンゾチ エニルが挙げられる。)、イソキノリル(該イソキノリ ルとしては、1-イソキノリル、3-イソキノリル、4-イソ キノリル、5-イソキノリル、6-イソキノリル、7-イソキ ノリル、8-イソキノリルが挙げられる。)、イソキノロ ニル (該イソキノロニルとしては、1-イソキノロン-2-イル、1-イソキノロン-3-イル、1-イソキノロン-4-イ ル、1-イソキノロン-5-イル、1-イソキノロン-6-イル、 1-イソキノロン-7-イル、1-イソキノロン-8-イル、3-イ ソキノロン-2-イル、3-イソキノロン-4-イル、3-イソキ ノロン-5-イル、3-イソキノロン-6-イル、3-イソキノロ ン-7-イル、3-イソキノロン-8-イルが挙げられる。)、 ベンゾキサゾリル (該ベンゾキサゾリルとしては、2~ベ ンゾキサゾリル、4-ベンゾキサゾリル、5-ベンゾキサゾ リル、6-ベンゾキサゾリル、7-ベンゾキサゾリルが挙げ られる。)、ベンゾチアゾリル(該ベンゾチアゾリルと しては、2-ベンゾチアゾリル、4-ベンゾチアゾリル、5-ベンゾチアゾリル、6-ベンゾチアゾリル、7-ベンゾチア ゾリルが挙げられる。)、ベンゾピラゾリル(ベンゾピ ラゾリルとしては、1-ベンゾピラゾリル、2-ベンゾピラ ゾリル、3-ベンゾピラゾリル、4-ベンゾピラゾリル、5-

ベンゾピラゾリル、6-ベンゾピラゾリル、7-ベンゾピラ

 $(\cdot,\cdot)$ 

32 ゾリルが挙げられる。)、ベンゾイミダゾリル(該ベン ゾイミダゾリルとしては、1-ベンゾイミダゾリル、2-ベ ンゾイミダゾリル、4-ベンゾイミダゾリル、5-ベンゾイ ミダゾリルが挙げられる。)、ベンゾトリアゾリル(該 ベンゾトリアゾリルとしては、1-ベンゾトリアゾリル、 4-ベンゾトリアゾリル、5-ベンゾトリアゾリルが挙げら れる。)、ベンゾピラニル(該ベンゾピラニルとして は、2-ベンゾピラニル、3-ベンゾピラニル、4-ベンゾピ ラニル、5-ベンゾピラニル、6-ベンゾピラニル、7-ベン ゾピラニル、8-ベンゾピラニルが挙げられる。)、イン ドリジニル (該インドリジニルとしては、1-インドリジ ニル、2-インドリジニル、3-インドリジニル、5-インド リジニル、6-インドリジニル、7-インドリジニル、8-イ ンドリジニルが挙げられる。)、プリニル(該プリニル としては、2-プリニル、6-プリニル、7-プリニル、8-プ リニルが挙げられる。)、フタラジニル(該フタラジニ ルとしては、1-フタラジニル、5-フタラジニル、6-フタ ラジニルが挙げられる。)、オキソフタラジニル(該オ キソフタラジニルとしては、1-オキソフタラジン-2-イ 20 ル、1-オキソフタラジン-4-イル、1-オキソフタラジン-5-イル、1-オキソフタラジン-6-イル、1-オキソフタラ ジン-7-イル、1-オキソフタラジン-8-イルが挙げられ る。)、ナフチリジニル(該ナフチリジニルとしては、 2-ナフチリジニル、3-ナフチリジニル、4-ナフチリジニ ルが挙げられる。)、キノキサリニル(該キノキサリニ ルとしては、2-キノキサリニル、5-キノキサリニル、6-キノキサリニルが挙げられる。)、キナゾリニル(該キ ナゾリニルとしては、2-キナゾリニル、4-キナゾリニ ル、5-キナゾリニル、6-キナゾリニル、7-キナゾリニ 30 ル、8-キナゾリニルが挙げられる。)、シンノリニル (該シンノリニルとしては、3-シンノリニル、4-シンノ リニル、5-シンノリニル、6-シンノリニル、7-シンノリ ニル、8-シンノリニルが挙げられる。)、ベンゾジオキ サニル(該ベンゾジオキサニルとしては、1,4-ベンゾジ オキサン-2-イル、1,4-ベンゾジオキサン-5-イル、1,4-ベンゾジオキサン-6-イルが挙げられる。)、オキソナ フタレニル (該オキソナフタレニルとしては、1,4-オキ ソナフタレン-2-イル、1,4-オキソナフタレン-5-イル、 1,4-オキソナフタレン-6-イルが挙げられる。)、2,3-40 ジヒドロベンゾフラニル (該2,3-ジヒドロベンゾフラニ ルとしては、2,3-ジヒドロ-4-ベンゾフラニル、2,3-ジ ヒドロ-5-ベンゾフラニル、2,3-ジヒドロ-6-ベンゾフ ラニル、2,3-ジヒドロ-7-ベンゾフラニルが挙げられ る。)、ベンゾチアジニル(該ベンゾチアジニルとして は、1,4-ベンゾチアジン-2-イル、1,4-ベンゾチアジン-3-イル、1,4-ベンゾチアジン-4-イル、1,4-ベンゾチア ジン-5-イル、1,4-ベンゾチアジン-6-イル、1,4-ベンゾ チアジン-7-イル、1,4-ベンゾチアジン-8-イルが挙げら れる。)、プテリジニル(該プテリジニルとしては、2-

50 プテリジニル、4-プテリジニル、6-プテリジニル、7-プ

テリジニルが挙げられる。)、ピラゾロ [1,5-a] ピリ ミジニル (該ピラゾロ [1,5-a] ピリミジニルとして は、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-2-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-3-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリ ミジン-5-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-6-イ ル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-7-イルが挙げられ る。)、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジニル(該 ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジニルとしては、ピ ラゾロ [5, 1-c] [1, 2, 4] トリアジン-3-イル、ピラゾ ロ [5, 1-c] [1, 2, 4] トリアジン-4-イル、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジン-7-イル、ピラゾロ [5,1 -c] [1,2,4] トリアジン-8-イルが挙げられる。)、チ アゾロ [3,2-b] トリアゾリル (該チアゾロ [3,2-b] ト リアゾリルとしては、チアゾロ [3,2-b] トリアゾール-2-イル、チアゾロ[3,2-b]トリアゾール-5-イル、チア ゾロ [3,2-b] トリアゾール-6-イルが挙げられる。)、 ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジル (該ベンゾピラノ [2,3 -b] ピリジルとしては、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジ ン-2-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-3-イル、 ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-4-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-5-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピ リジン-6-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-7-イ ル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-8-イル、ベンゾピ ラノ [2,3-b] ピリジン-9-イルが挙げられる。)、5H-ベンゾピラノ [2,3-b] ピリドニル(該5H-ベンゾピラノ [2,3-b] ピリドニルとしては、5H-ベンゾピラノ [2,3b] ピリジン-5-オン-2-イル、5H-ベンゾピラノ [2,3b] ピリジン-5-オン-3-イル、5H-ベンゾピラノ [2,3b] ピリジン-5-オン-4-イル、5H-ベンゾピラノ [2,3b] ピリジン-5-オン-6-イル、としては、5H-ベンゾピラ ノ [2,3-b] ピリジン-5- オン-7-イル、5H-ベンゾピラ ノ [2,3-b] ピリジン-5-オン-8-イルが挙げられ る。)、キサンテニル(該キサンテニルとしては、1-キ サンテニル、2-キサンテニル、3-キサンテニル、4-キサ ンテニル、9-キサンテニルが挙げられる。)、フェノキ サチイニル (該フェノキサチイニルとしては、1-フェノ キサチイニル、2-フェノキサチイニル、3-フェノキサチ イニル、4-フェノキサチイニルが挙げられる。)、カル バゾリル (該カルバゾリルとしては、1-カルバゾリル、 2-カルバブリル、3-カルバブリル、4-カルバブリル、9-カルバゾリルが挙げられる。)、アクリジニル(該アク リジニルとしては、1-アクリジニル、2-アクリジニル、 3-アクリジニル、4-アクリジニル、9-アクリジニルが挙 げられる。)、フェナジニル(該フェナジニルとして は、1-フェナジニル、2-フェナジニル、3-フェナジニ ル、4-フェナジニルが挙げられる。)、フェノチアジニ ル (該フェノチアジニルとしては、I-フェノチアジニ ル、2-フェノチアジニル、3-フェノチアジニル、4-フェ ノチアジニル、10-フェノチアジニルが挙げられ る。)、フェノキサジニル(該フェノキサジニルとして 50 ジニル、6-フタラジニルが挙げられる。)、キノキサリ

34 は、1-フェノキサジニル、2-フェノキサジニル、3-フェー ノキサジニル、4-フェノキサジニル、10-フェノキサジ ニルが挙げられる。)、又はチアントレニル(該チアン トレニルとしては、1-チアントレニル、2-チアントレニ ル、3-チアントレニル、4-チアントレニル、6-チアント レニル、7-チアントレニル、8-チアントレニル、9-チア ントレニルが挙げられる。) 等が挙げられる。好ましい C4-C12複素環芳香族基としては、フリル(該フリルとし ては、2-フリル、3-フリルが挙げられる。)、チエニル (該チエニルとしては、2-チエニル、3-チエニルが挙げ られる。)、ピロリル(該ピロリルととしては、1-ピロ リル、2-ピロリル、3-ピロリルが挙げられる。)、オキ サゾリル (該オキサゾリルとしては、2-オキサゾリル、 4-オキサゾリル、5-オキサゾリルが挙げられる。)、チ アゾリル (該チアゾリルとしては、2-チアゾリル、4-チ アゾリル、5-チアゾリルが挙げられる。)、イソオキサ ゾリル (該イソオキサゾリルとしては、3-イソオキサゾ リル、4-イソオキサゾリル、5-イソオキサゾリルが挙げ られる。)、イソチアゾリル(該イソチアゾリルとして 20 は、3-イソチアゾリル、4-イソチアゾリル、5-イソチア ゾリルが挙げられる。)、イミダゾリル(該イミダゾリ ルとしては、1-イミダゾリル、2-イミダゾリル、4-イミ ダゾリルが挙げられる。)、ピリジル(該ピリジルとし ては、2-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジルが挙げられ る。)、ピリダジニル(該ピリダジニルとしては、3-ピ リダジニル、4-ピリダジニルが挙げられる。)、ピリダ ジノニル(該ピリダジノニルとしては、3(2H)-ピリダジ ノン-2-イル、3(2H)-ピリダジノン-4-イル、3(2H)-ピリ ダジノン-5-イル、3(2H)-ピリダジノン-6-イルが挙げら れる。)、ビリミジニル(該ピリミジニルとしては、2-ピリミジニル、4-ピリミジニル、5-ピリミジニルが挙げ られる。)、ピラジニル(該ピラジニルとしては、2-ピ ラジニルが挙げられる。)、インドリル(該インドリル としては、1-インドリル、2-インドリル、3-インドリ ル、4-インドリル、5-インドリル、6-インドリル、7-イ ンドリルが挙げられる。)、キノリル(該キノリルとし ては、2-キノリル、3-キノリル、4-キノリル、5-キノリ ル、6-キノリル、7-キノリル、8-キノリルが挙げられ る。)、ベンゾキサゾリル(該ベンゾキサゾリルとして は、2-ベンゾキサゾリル、4-ベンゾキサゾリル、5-ベン ゾキサゾリル、6-ベンゾキサゾリル、7-ベンゾキサゾリ ルが挙げられる。)、ベンゾチアゾリル(該ベンゾチア ゾリルとしては、2-ベンゾチアゾリル、4-ベンゾチアゾ リル、5-ベンゾチアゾリル、6-ベンゾチアゾリル、7-ベ ンゾチアゾリルが挙げられる。)、ベンゾイミダゾリル (該ベンゾイミダゾリルとしては、1-ベンゾイミダゾリ ル、2-ベンゾイミダゾリル、4-ベンゾイミダブリル、5-ベンゾイミダゾリルが挙げられる。)、フタラジニル (該フタラジニルとしては、1-フタラジニル、5-フタラ

ニル (該キノキサリニルとしては、2-キノキサリニル、 5-キノキサリニル、6-キノキサリニルが挙げられ る。)、ベンゾチアジニル(該ベンゾチアジニルとして は、1,4-ベンゾチアジン-2-イル、1,4-ベンゾチアジン-3-イル、1,4-ベンゾチアジン-4-イル、1,4-ベンゾチア ジン-5-イル、1,4-ベンゾチアジン-6-イル、1,4-ベンゾ チアジン-7-イル、1,4-ベンゾチアジン-8-イルが挙げら れる。)、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジニル (該ピラゾ ロ[1,5-a] ピリミジニルとしては、ピラゾロ[1,5-a] ピリミジン-2-イル、ピラゾロ[1,5-a] ピリミジン-3-イル、ピラゾロ[1,5-a] ピリミジン-5-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-6-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリ ミジン-7-イルが挙げられる。)、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジニル(該ピラゾロ [5,1-c] [1,2, 4] トリアジニルとしては、ピラゾロ [5,1-c] [1,2, 4] トリアジン-3-イル、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] ト リアジン-4-イル、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリア ジン-7-イル、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジン-8-イルが挙げられる。)、チアゾロ [3,2-b] トリアゾ リル (該チアゾロ [3,2-b] トリアゾリルとしては、チ アゾロ [3,2-b] トリアゾール-2-イル、チアゾロ [3,2b] トリアゾール-5-イル、チアゾロ [3,2-b] トリアゾ ール-6-イルが挙げられる。)、及びベンゾピラノ[2,3] -b] ピリジル (該ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジルとし ては、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-2-イル、ベンゾ ピラノ [2,3-b] ピリジン-3-イル、ベンゾピラノ [2,3b] ピリジン-4-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-5-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-6-イル、ベン ゾピラノ [2,3-b] ピリジン-7-イル、ベンゾピラノ [2, 3-b] ピリジン-8-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジ ン-9-イルが挙げられる。) 等が挙げられる。いずれ も、合計5個以内の置換基(該置換基は水素原子、C1-C <sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロア ルケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシ クロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルチ オ基、ハロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ 基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、ア セトアミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシ ル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カ ルバモイル基、スルファモイル基、フェノキシ基、ベン ジルオキシ基、フェニル、ナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピ リジル及びベンジルは、いずれも、C1-C7アルキル基、C 3-C7シクロアルキル基、C1-C3アルコキシ基、C1-C3アル キルチオ基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメ チルアミノ基の中から最大5個まで置換されていてもよ い。)、1-テトラゾリル、3-テトラゾリル、5-テ

トラゾリル、チアゾリジンジオンー5ーイル、チアゾリ

ジンジオン-5-イルメチルを表す。) を有していても よい。

【0034】C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>複素脂環式基が、ピペリジル(該ピ ペリジルとしては、1-ピペリジル、2-ピペリジル、3-ピ ペリジル、4-ピペリジルが挙げられる。)、ピロリジニ ル (該ピロリジニルとしては、1-ピロリジニル、2-ピロ リジニル、3-ピロリジニルが挙げられる。)、イミダゾ リジニル(該イミダゾリジニルとしては、1-イミダゾリ ジニル、2-イミダゾリジニル、4-イミダゾリジニルが挙 10 げられる。)、ピラゾリジニル(該ピラゾリジニルとし ては、1-ピラゾリジニル、3-ピラゾリジニル、4-ピラゾ リジニルが挙げられる。)、モルホニリル(該モルホニ リルとしては、2-モルホニリル、3-モルホニリル、4-モ ルホニリルが挙げられる。)、又はテトラヒドロフラニ ル (該テトラヒドロフラニルとしては、2-テトラヒドロ フラニル、3-テトラヒドロフラニルが挙げられる。) 等 が挙げられる。いずれも、合計5個以内の置換基(該置 換基は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキ ル基、C3-C7シクロアルケニル基、(該アルキル基、シ 20 クロアルキル基及びシクロアルケニル基は水酸基により 置換されていてもよい。)、水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ 基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルチオ基、ハロゲン原子、トリフルオ ロメチル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ基、ジ メチルアミノ基、アセトアミド基、メタンスルホニルア ミド基、カルボキシル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル 基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイル基、 フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、ナフチ ル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル又は ベンジル(該フェニル、ナフチル、フラニル、チエニ 30 ル、イミダゾリル、ピリジル及びベンジルは、いずれ も、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub> アルコキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルキルチオ基、水酸基、ハロゲ ン原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5 個まで置換されていてもよい。)、1-テトラゾリル、 3-テトラゾリル、5-テトラゾリル、チアゾリジンジ オン-5-イル、チアゾリジンジオン-5-イルメチル を表す。)を有していてもよい。

【0035】R\*、R\*、R\*において、

【0036】C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基としては、メチル、エチ40 ル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げられる。好ましくは、メチル、エチル及びn-プロピル等が挙げられる。いずれも水酸基で置換されていてもよい。

【0037】C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基としては、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、ビシクロ [2.2.1] ヘプチル及びビシクロ [3.1.1] ヘプチル等が挙げられる。好ましくは、シクロプロピル及びシクロヘキシル等が挙げられる。いずれも水酸基で置換されていてもよ

い。

【0038】 $C_3$ - $C_7$ シクロアルケニル基としては、1-シクロヘキセニル、2-シクロヘキセニル、3-シクロヘキセニル、0-シクロペンタジエニル、0-ビシクロ [0-2. 0-ビシクロ [0-2. 0-ビシクロ [0-2. 0-ビシクロ [0-2. 0-ビシクロ、0-ビシクロ [0-2. 0-ビシクンロミン・ボール等が挙げられる。いずれも水酸基で置換されていてもよい。

37

【0039】C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基としては、メトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、i-ブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ及びヘプチルオキシ等が挙げられる。

【0040】 $C_1$ - $C_7$ アルキルチオ基としては、メチルチオ、エチルチオ、n-プロピルチオ、i-プロピルチオ、n-ブチルチオ、i-ブチルチオ、t-ブチルチオ、t-ブチルチオ、t-ブチルチオ、t-ブチルチオ、t-ブチルチオ、t-ブチルチオ、t-ブチルチオ、t-ブチルチオ、t-ブチルチオ等が挙げられる。

【0041】ナフチル基としては、 $\alpha$ ーナフチル基及び  $\beta$ ーナフチル基が挙げられる。フラニル基としては、2ーフラニル基及び3ーフラニル基及び3ーチエニル基としては、2ール基としては、2ーチエニル基及び3ーチエニル基が挙げられる。イミダゾリル基としては1ーイミダゾリル基 基、2ーイミダゾリル基、及び4ーイミダゾリル基が挙げられる。ピリジル基としては、2ーピリジル基、3ーピリジル基及び4ーピリジル基が挙げられる。いずれも、 $C_1$ - $C_7$ アルキル基、 $C_3$ - $C_7$ シクロアルキル基、 $C_1$ - $C_3$ アルコキシ基、 $C_1$ - $C_3$ アルキルチオ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5個まで置換されていてもよい。

【0042】フェニル基及びベンジル基は、 $C_1$ - $C_7$ アルキル基、 $C_3$ - $C_7$ シクロアルキル基、 $C_1$ - $C_3$ アルコキシ基、 $C_1$ - $C_3$ アルキルチオ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大 5 個まで置換されていてもよい。

【0043】C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル基として、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、n-プロポキシカルボニル及びi-プロポキシカルボニル等が挙げられる。

【0044】ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はヨウ素原子が挙げられ、好ましくは、フッ素原子、塩素原子及び臭素原子が挙げられる。

【0045】R<sup>2</sup>及びR<sup>3</sup>は各々独立して、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基(例えば、メチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル又はt-ブチル等が挙げられる。該C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基は水酸基により最大2個、好ましくは1個まで置換を受けていてもよい。)、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基(例えば、シクロプロピル、シ

38 クロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロ ヘプチル、ビシクロ〔2.2.1〕 ヘプチル及びビシク ロ [3.1.1] ヘプチル等が挙げられ、好ましくはシ クロプロピル又はシクロヘキシル等が挙げられる。該C3 -C<sub>7</sub>シクロアルキル基は水酸基により最大2個、好まし くは1個まで置換を受けていてもよい。)、ナフチル基 (例えば、αーナフチル基及びβーナフチル基が挙げら れる。)、ベンジル基、ピリジル基(例えば、2-ピリ ジル基、3-ピリジル基及び4-ピリジル基等が挙げら 10 れ、好ましくは2-ピリジル基等が挙げられる。)、ピ リミジニル基(例えば、2-ピリミジニル基、4-ピリ ミジニル基及び5-ピリミジニル基等が挙げられ る。)、ピリダジニル基(例えば、3-ピリダジニル基 及び4-ピリダジニル基等が挙げられる。)、フラニル 基(例えば、2-フラニル基及び3-フラニル基等が挙 げられる。)、チエニル基(例えば、2-チエニル基及 び3-チエニル基等が挙げられる。)、ピロリル基(例 えば、1ーピロリル基、2ーピロリル基及び3ーピロリ ル基等が挙げられる。)、ピラゾリル基(例えば、1-20 ピラゾリル基、3-ピラゾリル基及び4-ピラゾリル基 等が挙げられる。)、イミダゾリル基(例えば、1-イ

リル、5ーキノリル、6ーキノリル、7ーキノリル及び8ーキノリル等が挙げられ、好ましくは2ーキノリル等が挙げられ、好ましくは2ーキノリル等が挙げられる。)、ベンゾオキサブリル基(例えば、230 ーベンゾオキサブリル基、6ーベンゾオキサブリル基、6ーベンゾオキサブリル基等が挙げられ、好ましくは2ーベンゾオキサブリル基等が挙げられる。)、ベンゾチアブリル基(例えば、2ーベンブチアブリル基、6ーベンブチアブリル基及び7ーベンブチアブリル基等が挙げられ、好ましくは2ーベンブチアブリル基等が挙げられ、好ましくは2ーベンブチアブリル基等が挙げられ、好ましくは2ーベンブチアブリル基等が挙げられ、好ましくは2ーベンブチアブリル基等が挙げられる。)、ベンブイミダブリル基(例えば、1ーベンブイミダブリル基、2ーベンブイミダブリル基等が挙び

ミダゾリル基、2ーイミダゾリル基及び4ーイミダゾリ

ル基等が挙げられる。)、ピラニル基(例えば、2-ピ

ラニル、3ーピラニル及び4ーピラニル等が挙げられ、 好ましくは2ーピラニル、等が挙げられる。)、キノリ

ル基 (例えば、2-キノリル、3-キノリル、4-キノ

【0046】R<sup>2</sup>及びR<sup>3</sup>がピラゾール環上の3位、4位又は5位の炭素原子と結合している場合のハロゲン原子の例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はヨウ素原子が挙げられ、好ましくは、フッ素原子、塩素原子及び臭素原子が挙げられ、更に好ましくは塩素原子又は臭素原子が挙げられる。

げられ、好ましくは2-ベンゾイミダゾリル基等が挙げ

られる。)を表す。

【0047】R<sup>2</sup>及びR<sup>3</sup>が、フェニル基、ナフチル基、ベ 50 ンジル基、ピリジル基、ピリミジニル基、ピリダジニル 基、フラニル基、チエニル基、ピロリル基、ピラブリル 基、イミダブリル基、ピラニル基、キノリル基、ベンブ オキサブリル基、ベンブチアブリル基、及びベンブイミ ダブリル基を表す場合、該フェニル基、ナフチル基、ベ ンジル基、ピリジル基、ピリミジニル基、ピリダジニル 基、フラニル基、チエニル基、ピロリル基、ピラブリル 基、イミダブリル基、ピラニル基、キノリル基、ベンブ オキサブリル基、ベンブチアブリル基、及びベンブイミ ダブリル基の置換基の説明において、

【0048】C,-C<sub>7</sub>アルキル基としては、メチル、エチル、n-プロビル、i-ブロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル又はt-ブチル等が挙げられる。

【0049】C,-C<sub>7</sub>アルコキシ基としては、メトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、i-ブトキシ、s-ブトキシ、t-ブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ及びヘプチルオキシ等が挙げられ、好ましくはメトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、i-ブトキシ、s-ブトキシ又はt-ブトキシ等が挙げられる。

【0050】ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はヨウ素原子が挙げられ、好ましくは、フッ素原子、塩素原子及び臭素原子が挙げられる。

【0051】更に上記に示される置換基の例の中で、R²及びR³は、好ましくはピラゾール環上の1位の窒素原子上又は4位の炭素原子上に結合し、R²及びR³がピラゾール環上の4位の炭素原子上に結合している場合、更に好ましくは水素原子、メチル、エチル、フェニル基、フッ素原子、塩素原子及び臭素原子を表す。R²及びR³がピラゾール環上の1位の窒素原子上に結合している場合、更に好ましくは水素原子、メチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル、n-ヘプチル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロペンチル、シクロペンチル、シクロスキシル、フェニル、αーナフチル基、βーナフチル基、2ーピリジル基、ベンジル基、を表す。

【0052】R\*は、水素原子又はC1-C7アルキル基(例えばメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチ 40ル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチル等が挙げられる)を表すか、R\*と一緒になって結合を表し、好ましくは水素原子又はメチルを表すか、R\*と一緒になって結合を表し、更に好ましくは水素原子を表すか、又はR\*と一緒になって結合を表す。

【0053】R<sup>5</sup>は、水素原子又はカルボキシメチル基を表し、好ましくは水素原子を表す。

【0054】R<sup>6</sup>は、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基(例えばメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチ

ル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチル等が挙げられる)及びC<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基(例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル等が挙げられ、好ましくはシクロプロピル等が挙げられる)を表し、好ましくは水素原子又はメチルを表し、更に好ましくは水素原子を表す。

【0055】R<sup>7</sup>は、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基(例え 10 ばメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチ ル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘ キシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチル 等が挙げられる)及びC<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基(例えば シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シク ロヘキシル、シクロヘプチル等が挙げられ、好ましくは シクロプロピル等が挙げられる)を表すか、R<sup>4</sup>と一緒に なって結合を表し、好ましくは水素原子を表すか、R<sup>4</sup>と 一緒になって結合を表す。

【0056】X<sup>1</sup>はS又はOを表し、好ましくはSを表 20 す。

【0057】X<sup>2</sup>はS、O又はNHを表し、好ましくはO 又はSを表し、更に好ましくはOを表す。

【0058】 VはO、S、S0、S02及VNR $^8$ (R8は水素原子又は $C_1$ - $C_3$ アルキル(例えばメチル、エチル、n-プロピル又はi-プロピルが挙げられ、好ましくはメチルを表す。)を表す)を表し、好ましくはO、S 又はNR $^8$ を表し、更に好ましくはOを表す。

【0059】Wは、水酸基、オキソ及びC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル 基により最大3個、好ましくは2個まで置換されていて もよい2価のC<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>の飽和又はC<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>の不飽和鎖状炭化水 素基を表す。上記のC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基としては、メチ ル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブ チル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及 びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチルが挙げら れる

【0060】Wとして好ましくは、

【化26】

- 50

[式中、mは  $1 \sim 5$  を示す。 $R^d$ 及び $R^e$ は、各々独立に、水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、 $R^d$ 及び $R^e$ が一緒になってオキソ基を表すか、隣接する $R^d$ と $R^d$ が一緒になって二重結合を表すか、隣接する $R^d$ 、 $R^d$ 及び $R^e$ 、 $R^e$ が一緒になって三重結合を表す。(但し、〇に隣接する一番目の炭素原子上に存在する $R^d$ と $R^e$ が、水酸基を表す場合と、 $R^d$ と $R^e$ が一緒になってオキソ基を表す場合を除く。)」が挙げられる。

【0061】Yは、好ましくはピラゾール環上の3位又

は5位の炭素原子上に結合し、R¹は、好ましくはピラゾ ール環上の3位、4位又は5位の炭素原子上に結合し、 更に好ましくは3位又は5位の炭素原子上に結合する。 【0062】 $R^{1}$ としては、上記の他に $-V_{k}-W_{1}-Z$ 、 -V-W-V-W-Z, -W-V-W-Z, -V-W-V-Z及び-W-V-Zが挙げられる。

\*【0.063】 $-V_k-W_1-Z$ の例としては、-O-W-Zと-W-Zが挙げられる。上記の-O-W-の好まし い例としては、

[0064]

【化27】

又は -O-CH=CH-CH<sub>2</sub>-

【0065】が挙げられる。

**% [0067]** 

【0065】が挙けられる。 【0066】さらに好ましい例としては、 ※ 【化28】  $-O\text{-}CH_2$ 

【0068】が挙げられる。

[0070]

【0069】又、一W一の好ましい例として

【化29】

【化34】

【0084】-W-V-の好ましい例としては、

【0086】が挙げられる。

【0087】尚、本明細書中のnはノルマル、iはイ ソ、sはセカンダリー、tはターシャリー、cはシク ロ、Meはメチル基、Etはエチル基、Prはプロピル基、Bu はブチル基、Penはペンチル基、Hexはヘキシル基、Phは フェニル基、Halはハロゲン原子を意味する。

【0088】又、これらの化合物のうち、チアゾリジン 環5位に不斉炭素原子をもつものも有る。前記式(1) で表される化合物は、これらの光学異性体の全て及びこ れらの混合物の全てを包含するものである。

【0089】式(1)で表される化合物において、好ま しい化合物としては、以下のものが挙げられる。

【0090】(1)式(Ia)

(...)

〔式中、R¹は、C₁-C₁oアルキル基、C₂-C₁oアルケニル 基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルキニル基、 $C_1$ - $C_{10}$ アルコキシ基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルケニルオキシ基、C1-C10アルキルチオ基、C1-C10モ ノアルキルアミノ基又はジC,-C,oアルキルアミノ基(該  $C_1$ - $C_{10}$ アルキル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルケニル基、 $C_2$ - $C_{10}$ アルキ ニル基、C1-C10アルコキシ基、C2-C10アルケニルオキシ 基、C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルキルチオ基、C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>モノアルキルアミノ 基及びジC<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>アルキルアミノ基はいずれも水酸基又は C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基で置換されていてもよい)を表すか、  $-V_k-W_1-Z$ 

(Zを表すC<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>シクロアルキル基が、シクロプロピ ル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、 シクロヘプチル、シクロオクチル、シクロノニル、シク ロデシル、ビシクロ [2.2.1] ヘプチル、ビシクロ [3.1.1] ヘプチル、ビシクロ[2.2.2] オク チル又はアダマンチルであるか、C3-C7シクロアルケニ ル基が、シクロヘキセニル、シクロペンタジエニル、2 ービシクロ〔2.2.1〕ヘプテニル又は2,5ービシ クロ [2. 2. 1] ヘプタジエニルであるか、Ce-C14芳 香族基が、フェニル、ナフチル、インデニル、インダニ

ル又はフルオレニルであるか、C4-C12複素環芳香族基 が、フリル、チエニル、ピロリル、オキサゾリル、チア ゾリル、イソオキサゾリル、イソチアゾリル、フラザニ ル、ピラゾリル、オキソピラゾリル、イミダゾリル、オ キソイミダゾリル、トリアゾリル、トリアゾロニル、テ トラゾリル、ピラニル、ピリジル、ピリドニル、ピリダ ジニル、ピリダジノニル、ピリミジニル、ピリミジノニ ル、ピラジニル、トリアジニル、テトラジニル、インド 20 リル、キノリル、キノロニル、ベンゾフラニル、ベンゾ チエニル、イソキノリル、イソキノロニル、ベンゾキサ ゾリル、ベンゾチアゾリル、ベンゾピラゾリル、ベンゾ イミダゾリル、ベンゾトリアゾリル、ベンゾピラニル、 インドリジニル、プリニル、フタラジニル、オキソフタ ラジニル、ナフチリジニル、キノキサリニル、キナゾリ ニル、シンノリニル、ベンゾジオキサニル、オキソナフ タレニル、ジヒドロベンゾフラニル、ベンゾチアジニ ル、プテリジニル、ピラゾロ[1,5-a]ピリミジニル、 ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジニル、チアゾロ [3,2-b] トリアゾリル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジ ル、5H-ベンゾピラノ [2,3-b] ピリドニル、キサンテニ ル、フェノキサチイニル、カルバゾリル、アクリジニ ル、フェナジニル、フェノチアジニル、フェノキサジニ ル又はチアントレニル、であるか、C4-C6複素脂環式基 が、ピペリジル、ピロリジニル、イミダブリジニル、ピ ラゾリジニル、モルホニリル又はテトラヒドロフラニル であり、上記記載のC<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>シクロアルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シ クロアルケニル基、C<sub>6</sub>-C<sub>14</sub>芳香族基、C<sub>4</sub>-C<sub>12</sub>複素環芳香 族基又はC4-Ce複素脂環式基は、合計5個以内の置換基 (該置換基は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロ アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルケニル基、(該アルキル 基、シクロアルキル基及びシクロアルケニル基は水酸基 により置換されていてもよい)、水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコ キシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルチオ基、ハロゲン原子、トリフ ルオロメチル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ 基、ジメチルアミノ基、アセトアミド基、メタンスルホ ニルアミド基、カルボキシル基、C1-C3アルコキシカル ボニル基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイ ル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、ナ

50 フチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル

-V - W - V - W - Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのV及びWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、

-W-V-W-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 -V-W-V-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのVは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表す)を表す。〕で表されるピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

50

【0091】(2)式(Ia)で表される化合物が、式(Ib)

【化36】

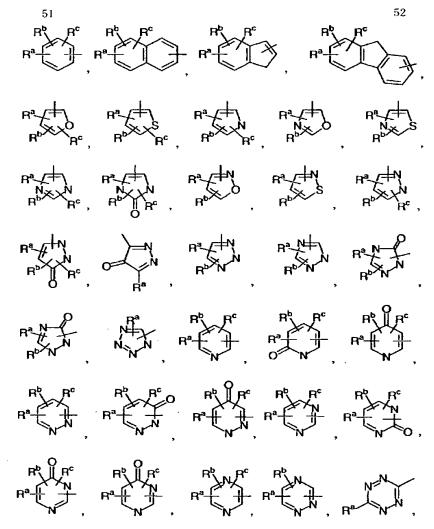
-W-V-Z

又は

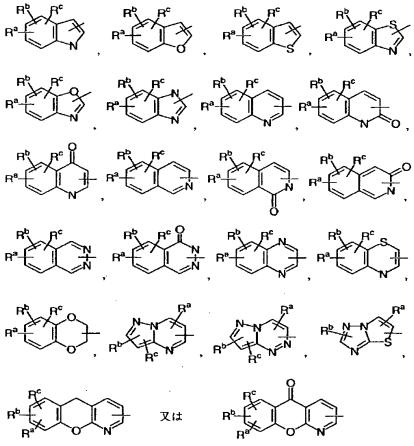
で表される上記(1)記載のピラゾール系チアゾリジン 類又はその塩。

【0092】 (3)  $R^1$ が、-V-W-Z、-W-Z、-V-W-Z、-V-W-Z、-V-W-Z、-V-W-Z、-V-W-Z (VU-Z) (VU-Z) (VU-Z) (VU-Z) を表す。VU-Z (VU-Z) を表す。V

【化37】



【化38】



[式中、R\*及びR\*は、各々独立して、水素原子、C1-C7 アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアル ケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシク ロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルチ オ基、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、トリフルオロ メチル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメ チルアミノ基、アセトアミド基、メタンスルホニルアミ ド基、カルボキシル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル 基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイル基、 フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、αーナフ チル、β-ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリ ル、ピリジル又はベンジル(該フェニル、αーナフチ ル、βーナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリ ル、ピリジル及びベンジルは、いずれも、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキ ル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub> -C<sub>3</sub>アルキルチオ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、 臭素原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大 5個まで置換されていてもよい。)、1-テトラゾリ ル、3-テトラゾリル、5-テトラゾリル、チアゾリジ ンジオンー5ーイル、チアゾリジンジオンー5ーイルメ チルを表し、R°は、水素原子、C1-C7アルキル基、C3-C7 シクロアルキル基、ヒドロキシメチル基を表す。〕を表 す。)を表し、R<sup>2</sup>又はR<sup>3</sup>が、ピラゾール環の1位の窒素 原子上にある場合は、水素原子、C1-C4アルキル基、C3-

 $\langle \cdot \rangle$ 

53

 $C_6$ シクロアルキル基、フェニル基、ナフチル基、ベンジル基又はピリジル基を表し、 $R^2$ 又は $R^3$ が、ピラゾール環の4位の炭素原子上にある場合は、水素原子、 $C_1$ - $C_4$ アルキル基、フェニル基、又はハロゲン原子を表す上記(2)記載のピラゾール系チアゾリジンジオン類又はその塩。

[0093] (4)

【化39】

「式中、Yは、CR<sup>e</sup>R<sup>7</sup>(R<sup>e</sup>は、水素原子又はメチル基を表 し、R<sup>7</sup>は、水素原子を表すか、R<sup>4</sup>と一緒になって結合を表す。)を表す。R<sup>1</sup>はーVーWーZ、一WーZ、一VーWーVーZ、 UーWーVーZ、一WーVーWーZ、一WーVーZ、 Vは一WーVーZ(Vは、O、S又はNR<sup>e</sup>(R<sup>e</sup>は、水素原子又はC₁-C₃アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及びC₁-C₁アルキル基により最大3個まで置換されていてもよい2価のC₁-Ceの飽和又はC₂-Ceの不飽和鎖状炭化水素基を表す。V又はWが2つある場合のV又はWはそれぞれ同じでも異なっていてもよい。Zは、【化40】

[式中、R®及びRbは、各々独立して、水素原子、C1-C7 アルキル基、C3-C7シクロアルキル基、C3-C7シクロアル ケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシク ロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ基、フッ素原子、塩 素原子、臭素原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、 アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセト アミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシル 基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カル バモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニ ル、 $\alpha$ ーナフチル、 $\beta$ ーナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、 $\alpha$  - ナフチル、 $\beta$  - ナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダゾリル、ピリジル及びベンジルは、いずれ も、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>シクロアルキル基、C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub> アルコキシ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、臭素原 子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5個ま で置換されていてもよい。)、5-テトラゾリル、チア ブリジンジオン-5-イル、チアゾリジンジオン-5-

· · )

イルメチルを表し、 $R^c$ は、水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル基、 $C_3$ - $C_7$ シクロアルキル基、ヒドロキシメチル基を表す。〕を表す。)を表す。

【0094】R⁴は、水素原子又はメチル基を表すか、R<sup>7</sup> と一緒になって結合を表す。R<sup>5</sup>は、水素原子又はカルボキシメチル基を表す。〕を表す上記(3)記載のピラゾール系チアゾリジンジオン類又はその塩。

【0095】(5)  $R^1$ が-O-W-Zを表し、Wが、水酸基、オキソ及び $C_1-C_7$ アルキル基により最大 2 個まで置換されていてもよい 2 価の $C_1-C_6$ の飽和又は $C_2-C_6$ の不飽和鎖状炭化水素基を表す(但し、Oと結合する 1 番目の炭素が水酸基又はオキソで置換されている場合を除く。)上記(4) 記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0096】(6) R¹が-O-W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表 し、VがO又はNR®(R®は、水素原子又はC<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルキル 基を表す)を表し、Wが、水酸基、オキソ及びC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>ア 50 ルキル基により最大2個まで置換されていてもよい2価 の $C_1$ - $C_6$ の飽和又は $C_2$ - $C_6$ の不飽和鎖状炭化水素基を表す(但し、Oと結合する1番目の炭素が水酸基又はオキソで置換されている場合を除く。Wが2つある場合、Wはそれぞれ同じでも異なっていてもよい)上記(4)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0097】(7)  $R^1$ が-W-Zを表し、Wが、水酸 基、オキソ及び $C_1-C_7$ アルキル基により最大 2 個まで置換されていてもよい 2 価の $C_1-C_6$ の飽和又は $C_2-C_6$ の不飽和鎖状炭化水素基を表す上記(4)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0098】 (8) R'が-O-W-Zを装し、Wが、

[0099]

【化41】



【式中、mは1~5を示す。R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>は、各々独立に、水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>が一緒になってオキソ基を表すか、隣接するR<sup>d</sup>とR<sup>d</sup>が一緒になって二重結合を表すか、隣接するR<sup>d</sup>、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>、R<sup>e</sup>が一緒になって三重結合を表す。(但し、Oに隣接する一番目の炭素原子上に存在するR<sup>d</sup>とR<sup>e</sup>が、水酸基を表す場合と、R<sup>d</sup>とR<sup>e</sup>が一緒になってオキソ基を表す場合を除く。)】を表す上記(5)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0 1 0 0】 (9) R<sup>1</sup>が-O-W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表 し、Wが、

[0101]

*a.*)

【化42】



58

【0102】〔式中、mは1~5を示す。R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>は、各々独立に、水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>が一緒になってオキソ基を表すか、隣接するR<sup>d</sup>とR<sup>d</sup>が一緒になって二重結合を表すか、隣接するR<sup>d</sup>、R<sup>d</sup> 及びR<sup>e</sup>、R<sup>e</sup>が一緒になって三重結合を表す。(但し、Oに隣接する一番目の炭素原子上に存在するR<sup>d</sup>とR<sup>e</sup>が、水酸基を表す場合と、R<sup>d</sup>とR<sup>e</sup>が一緒になってオキソ基を表す場合を除く。)〕を表す上記(6)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0103】(10) R<sup>1</sup>が-W-Zを表し、Wが、 【化43】



【式中、mは1~5を示す。R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>は、各々独立に、 水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>が一 緒になってオキソ基を表すか、隣接するR<sup>d</sup>とR<sup>d</sup>が一緒に なって二重結合を表すか、隣接するR<sup>d</sup>、R<sup>d</sup>及びR<sup>e</sup>、R<sup>e</sup>が 一緒になって三重結合を表す。〕を表す上記(7)記載 のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0104】 (11) R'が-O-W-Zを表し、-O-W-が、

[0105]

30 【化44】

20

【化49】

40

ゾリジン類又はその塩。

【0116】(13) R<sup>1</sup>が-W-Zを表し、Wが、

【0118】を表す上記(10)記載のピラゾール系チ \*Wーが、

アゾリジン類又はその塩。

[0120]

【0121】を表す上記(11)記載のピラゾール系チ **※**[0123] アゾリジン類又はその塩。

【0124】を表す上記(13)記載のピラゾール系チ アゾリジン類又はその塩。

チアゾリジン類又はその塩。

【0126】 (17) Yが、CHR<sup>7</sup>(R<sup>7</sup>は、R<sup>4</sup>と一緒にな 【0 1 2 5】 (1 6) Yが、-CH₂-を表し、R⁴が、水素 って結合を表す。)を表し、R⁴が、R<sup>7</sup>と一緒になって結 原子を表す上記(5)ないし(7)記載のピラゾール系 50 合を表す上記(5)ないし(7)記載のピラゾール系チ

アゾリジン類又はその塩。

【0127】(18)式

[0128]

【化52】

【0129】 {式中、 $R^{\circ}$ 、 $R^{\circ}$  、 $R^{\circ}$  は独立して、水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル、 $C_1$ - $C_7$ アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチール、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、 $R^2$ は水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル又はフェニルを表し、 $R^3$ は水素原子又は $C_1$ - $C_7$ アルキルを表し、Yは $CR^6R^7$ ( $R^6$ は、水素原子又はメチル基を表す。 $R^7$ は、水素原子を表すか又は $R^4$ と一緒になって結合を表す。)を表し、 $R^4$ は、水素原子を表すか又は $R^7$ と一緒になって結合を表す。〕で表される上記(14)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0130】(19)式

[0131]

【化53】

【0132】 [式中、 $R^{\circ}$ 、 $R^{\circ}$  、 $R^{\circ}$  は独立して、水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル、 $C_1$ - $C_7$ アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、 $R^2$ は水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル又はフェニルを表し、 $R^3$ は水素原子又は $C_1$ - $C_7$ アルキルを表し、Yは $CR^6R^7$ ( $R^6$ は、水素原子又はメチル基を表す。 $R^7$ は、水素原子を表すか又は $R^4$ と一緒になって結合を表す。)を表し、 $R^4$ は、水素原子を表すか又は $R^7$ と一緒になって結合を表す。〕で表される上記(14)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0133】(20)式

[0134]

【化54】

【 O 1 3 5 】 〔式中、R<sup>a</sup>、R<sup>b</sup>、R<sup>c</sup>は独立して、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ、フッ素原子、塩

素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R²は水素原子、C₁-C₂アルキル又はフェニルを表し、R³は水素原子又はC₁-C₂アルキルを表し、YはCR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>(R<sup>6</sup>は、水素原子又はメチル基を表す。R<sup>7</sup>は、水素原子を表すか又はR⁴と一緒になって結合を表す。)を表し、R⁴は、水素原子を表すか又はR<sup>7</sup>と一緒になって結合を表す。〕で表される上記(14)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

66

【0136】(21)式

[0137]

【化55】

$$\begin{array}{c} R^{5} \\ R^{1} \\ \end{array}$$

【0138】〔式中、R°、R°、R°は独立して、水素原 20 子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ、フッ素原子、塩 素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチ ル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換さ れてもよい。)を表し、R<sup>2</sup>は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル 又はフェニルを表し、R<sup>3</sup>は水素原子又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル を表し、YはCR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>(R<sup>6</sup>は、水素原子又はメチル基を表 す。R<sup>7</sup>は、水素原子を表すか又はR<sup>4</sup>と一緒になって結合 を表す。)を表し、R<sup>4</sup>は、水素原子を表すか又はR<sup>7</sup>と一 緒になって結合を表す。〕で表される上記(14)記載 のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0139】(22)式

[0140]

【化56】

【0141】 [式中、R<sup>e</sup>、R<sup>e</sup>、R<sup>e</sup>は独立して、水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルコキシ、フッ素原子、塩40 素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R<sup>2</sup>は水素原子、C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル又はフェニルを表し、R<sup>3</sup>は水素原子又はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキルを表し、YはCR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>(R<sup>6</sup>は、水素原子又はメチル基を表す。R<sup>7</sup>は、水素原子を表すか又はR<sup>4</sup>と一緒になって結合を表す。)を表し、R<sup>4</sup>は、水素原子を表すか又はR<sup>7</sup>と一緒になって結合を表す。〕で表される上記(14)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0142】(23)式

[0143]

【化57】

【0144】〔式中、 $R^{\circ}$ 、 $R^{\circ}$ 、 $R^{\circ}$ は独立して、水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル、 $C_1$ - $C_7$ アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、 $R^2$ は水素原子、 $C_1$ - $C_7$ アルキル又はフェニルを表し、 $R^3$ は水素原子又は $C_1$ - $C_7$ アルキルを表し、Yは $CR^6$ R $^7$ ( $R^6$ は、水素原子又はメチル基を表す。 $R^7$ は、水素原子を表すか又は $R^4$ と一緒になって結合を表す。)を表し、 $R^4$ は、水素原子を表すか又は $R^7$ と一\*

\*緒になって結合を表す。〕で表される上記(14)記載 のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

68

【0145】本発明化合物の一例を第1表〜第23表に示す。又、チアゾリジン環上3位の塩基性窒素を公知の 手段を用いて誘導した上記記載の塩も本発明の化合物である。

【0146】表中、Meはメチル基、Etはエチル基、Prはプロピル基、Buはブチル基、Penはペンチル基、Hexはヘキシル基、Hepはヘプチル基、Phは10フェニル基、Bnはベンジル基、nはノルマル、iはイソ、sはセカンダリー、tはターシャリー、cはシクロをそれぞれ表す。又、Q1-Q90及びJ1-J54は下記に示す置換基を表す。

【0147】 【化58】

【化59】

[0148]

· . . . )

[0149]

【化60】

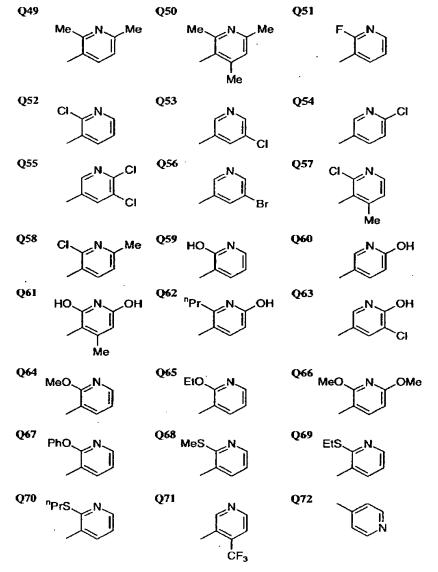
[0150]

)

[化62]

. )

75



[0152]

[化63]

[0157]

 $X^2$ 

NΗ

R2

Ме

R3 R4

H

Н

Re

Н

R7

Мe

【表2】

Χ¹

50 · O

S

O

O

S

O

s

S

S

O

NH

NΗ

 $\mathbf{o}$ 

Ме

Ме

Ме

Ме

Ме

⁺B u

H H

н н

H

н н

Н

Н

Н

Н

Н

Н

H

H

Н

H

Н

Н

H

Н

H

Н

Н

20

30

Ме

			79							
S	О	⁺B u	Н	H	Н	Ме				
S	S	*B u	Н	H	H	Ме				
O	S	⁺B u	ŀŀ	H	H	Ме				
О	0	⁺B u	Н	Н	Н	Ме				
S	NH	⁺B u	Н	<b>I-I</b>	H	Ме				
O	NH	⁺B u	Н	Н	I-I	Ме				
S	0	Ρh	Н	Н	I-I	Ме				
S	S	Ρh	Н	Н	I-I	Ме				
О	S	Ρh	Н	Н	I-I	Ме				
O	O	Ρh	Н	J-I	H	Ме				
S	НИ	Ρh	Н	H	I-I	Ме				
O	NH	Ph	Н	H	H	Ме				
S	О	Ме	Н	Ме	Н	Н				
S	S	Ме	Н	Ме	Н	Н				
O	S	Ме	Н	Ме	H	Н				
О	О	Ме	Н	Ме	H	Н				
S	NΗ	Ме	Н	Ме	H	Н				
O	ИН	Ме	Н	Ме	Н	Н				
S	О	⁺B u	H	Ме	H	H				
S	S	*B u	Н	Ме	H	H				
О	S	⁺B u	Н	Ме	Н	H				
О	О	*B u	Н	Ме	Н	H				

【0158】 【表3】

X 1	X²	R <sup>2</sup>	R³	R4	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>
s	NH	*B u	I-I	Ме	Н	Н
О	NH	*B u	I-I	Ме	H	Н
S	0	Ρh	ŀ-i	Ме	i-I	I-1
S	S	Рh	Н	Ме	H	Н
0	S	Рh	H	Ме	Н	Н
О	0	Ρh	Н	Ме	Н	H
S	NH	Ρh	Н	Ме	Н	Н
О	NH	Ρh	Н	Ме	H	Н
s	О	Ме	H	Ме	Н	Ме

S,	S	Ме	Н	Ме	H	Ме
О	S	Ме	H	Ме	H	Ме
О	О	Ме	Н	Ме	Н	Ме
S	NΗ	Ме	Н	Ме	H	Ме
О	NΗ	Ме	Н	Ме	H	Ме
S	0	⁺В u	Н	Ме	Н	Ме
S	S	⁺В u	Н	Ме	Н	Ме
О	S	*Bu	Н	Ме	H	Ме
O	0	*B u	Н	Ме	Н	Ме
S	NH	⁺B u	I-I	Ме	<b>]-</b> {	Ме
O	NH	¹B u	H	Ме	Н	Ме
S	Ο .	Рh	Н	Ме	Н	Ме
S	S	Ph.	H	Ме	H	Ме

80

[0159]

ľ	表	4	1

O

X 1	Χ²	R²	Rз	R4	R®	R <sup>7</sup>
0	О	Ρh	Н	Ме	Н	Ме
S	NΗ	Ρh	Н	Ме	H	Ме
О	NH	Ρh	Н	Ме	Н	Ме

Ph H Me H

【0160】第 2 表

[0161]

【化65】

【0162】式中、X<sup>1</sup>、X<sup>2</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>6</sup>は、以下の表に示す。

[0163]

【表 5】

X 1	X 2	R <sup>2</sup>	Rз	R <sup>6</sup>		X¹	X 2	R <sup>2</sup>	R³	Re
S	0	Ме	Н	Н		s	0	Ме	Н	Ме
s	S	Ме	Н	Н		S	S	Ме	Н	Ме
О	S	Ме	H	Н		О	S	Ме	H	Ме
О	0	Ме	Н	H		О	O	Ме	H	Ме
S	NH	Ме	Н	H	•	S	NΗ	Ме	Н	Ме
О	NΗ	Ме	Н	H		О	NΗ	Ме	I-I	Ме
S	0	*Bu	H	Н		S	O	⁺B u	Н	Ме
S	· S	*Bu	H	Н		S	s	⁺B u	Н	Ме
О	S	*Bu	H	Н		О	S	<sup>t</sup> B u	Н	Ме
О	О	*Bu	H	H		. O	O	⁺B u	Н	Ме

8	31									82
S	ΝН	⁺B u	Н	Н		S	NΗ	*Bu	H	Ме
О	NH	⁺В u	I-I	Н		О	NΗ	¹В u	H	Ме
S	О	Ρh	Н	H		S	O	Ρh	Н	Ме
S	S	Рh	Н	H		S	S	Ρh	Н	Ме
О	S	Ρh	1-1	H	4	O	S	Ρh	Н	Ме
0	О	Ρh	Н	I-I	4	О	O	Ρh	Н	Ме
S	NΗ	Рh	Н	H		S.	NΗ	Рh	Н	Ме
О	NΗ	Ρh	Н	Н	4	О	ΝH	Рh	H	Ме

10 \* [0 1 6 5] 【化66】

【0164】第 3

Ж

【0166】式中、R2及びR3は、以下の表に示す。 [0167]

※【表6】

Rз Rз R2 Rз  $R^2$ Rз  $R^2$ R2 Н Н <sup>i</sup> P r CI⁺B u Ρh °Pr Εt <sup>i</sup> P r Ρh Н Вr \*Bu C1°P r Ме Ме Ме <sup>n</sup>B u Η \*Bu Вr C IМе °P r Ме E tnB u "Pen Н Вr Рh <sup>n</sup>B u Ме Εt <sup>n</sup>Pen Ме °B u H Ме CI<sup>n</sup>B u Ρh <sup>n</sup>Pen Εt °B u Ме <sup>n</sup>B u CI $P \cdot h$ °B u Ме Вr <sup>n</sup>Pen Εt C I°B u Ρh Εt Н "Bu Вr "Pen i B u °B u  $E \ t$ H "Pen Вr C 1Ме Εt Εt i Bu Ме "Hex I-I °B u Вr Εt Ρh i Bu Εt "Hex Ме °Pen H Εt C Ii B u Ρh "Hex Εt °Pen Ме i B u Εt Вr C 1 "Hex Ρh °Pen Εt nP r Н i B u Вr <sup>n</sup>Hex Cl°Pen Ρh ⁵B u Вг °Pen C 1Η "Hex Ме "Pr Εt ⁵B u Ме "Hep Н <sup>c</sup>Pen Вг Рh sB u "Нер °Нех E t Н Ме C 1 ⁵B u Εt °Hex Ρh "Hep Ме °Hex Εt Вr ⁵B u C I<sup>n</sup>Hep Ρh iР Η ⁵Bu Вr <sup>n</sup>Hep C1°Hex Ρh Ме <sup>t</sup>Ви Н <sup>n</sup>Hep Вr °Hex C1Εt ¹В и Ме °P r H °Hex Вr i Pr Ρh <sup>t</sup>Ви Εt Q 1 Н

[0168]

★【表7】

R²	Rз	R²	R³	R²	R <sup>3</sup> .	R <sup>2</sup>	R³
Q 1	Ме	Q 5	Н	Q 8	Вг	Q 1 2	Cl

	83			84	
	Q1 Et	Q 5 M e	Q 9 H	Q12 Br	
	Q1 Ph	Q5 Et	Q 9 M e	Q13 H	
	Q1 C1	Q5 Ph	Q9 Et	Q13 Me	
	Q1 Br	Q 5 C I	Q9 Ph	Q13 Et	
	Q 2 H	Q5 Br	Q9 C1	Q13 Ph	
	Q2 Me	Q6 H	Q9 Br	Q13 C1	
	Q2 Et	Q6 Me	Q10 H	Q13 Br	
	Q2 Ph	Q6 Et	Q10 Me	Q14 H	
	Q2 C1	Q6 Ph	Q.10 E t	Q14 Me	
	Q2 Br	Q6 C1	Q10 Ph	Q14 Et	
	Q3 H	Q6 Br	Q10 C1	Q14 Ph	
	Q3 Me	Q7 H	Q10 Br	Q14 CI	
	Q3 Et	Q7 Me		Q14 Br	
	Q3 Ph	Q7 Et	Q11 Me	Q15 H	
	Q3 C1	Q7 Ph	Q11 Et	Q15 Me	
	Q3 Br	Q7 C1	Q11 Ph	Q15 Et	
	Q4 H	Q7 Br	Q11 C1	Q15 Ph	
	Q 4 M e	Q8 H	Q11 Br	Q15 Cl	
	Q4 Et	Q 8 M e	Q12 H	Q15 Br	
	Q4 Ph	Q8 Et	Q 1 2 Me	Q16 H	
	Q4 CI	Q8 Ph	Q12 Et	Q16 Me	
	Q4 Br	Q8 C1	Q12 Ph	Q16 Et	
[0169]			*Q18 Me	Q 2 1 Br	Q25 Ph
【表 8 】			Q18 Et	Q22 H	Q25 C1
			Q18 Ph	Q22 Me	Q25 Br
_			Q18 C1	Q 2 2 E t	Q26 H
R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup> .	Q18 Br	Q 2 2 P h	Q 2 6 Me
			Q19 H	Q22 C1	Q26 Et
		30	Q19 Me	Q22 Br	Q26 Ph
Q16 Ph	Q 2 0 M e	Q 2 3 Br	Q19 Et	Q 2 3 H	Q26 C1
Q16 C1	Q20 Et	Q24 H	Q19 Ph	Q23 Me	Q 2 6 Br
Q16 Br	Q20 Ph	Q 2 4 M e	Q19 C1	Q23 Et	
Q17 H	Q20 C1	Q24 Et	Q19 Br	Q23 Ph	
Q 1 7 Me	Q20 Br	Q24 Ph	Q 2 0 H	Q23 C1	
Q17 Et	Q21 H	Q24 C1			-
Q17 Ph	Q 2 1 Me	Q24 Br	【0170】第	4 表	
Q17 C1	Q21 Et	Q25 H	[0171]		
Q17 Br	Q21 Ph	Q 2 5 M e	【化67】		
Q18 H	Q21 C1	Q25 Et *40			
	Ph——Me	R <sup>3</sup> H H <sub>H</sub> NH F	h Me R	H NH	
【0172】式中	、R <sup>2</sup> 及びR <sup>3</sup> は、以	人下の表に示す。	<del></del>		
[0173]			Me H		

Ph H

50 Me Me

(.)

【表9】

R<sup>2</sup> R<sup>3</sup>

85 \* Bu Cl Мe CIВг <sup>t</sup>Bu Br Ме <sup>i</sup> P r Ме CI【0174】第 5 表 [0175] B r【化68】 <sup>т</sup>Ви Ме

【0176】式中、W及びVは、以下の表に示す。

※【表10】

[0177]

\*

w v	w v	w v	w	v
J 1 O	J 1 1 O	J 2 0 O	J 2 9	0
J 2 O	J 1 2 O	J 2 1 O	J 1 0	S
J3 O	J 1 3 O	J 2 2 O	J 1 0	SO
J4 O	J 1 4 O	J 2 3 O	J 1 0	$SO_2$
J 5 O	J 1 5 O	J 2 4 O	J 1 0	NΗ
J6 O	J 1 6 O	J 2 5 O	. J 1 0	NM e
J 7 O	J 1 7 O	J 2 6 O		
J 8 O	J 1 8 O	J 2 7 O		
J 9 O	J 1 9 O	J 2 8 O	•	

【0178】第 6. 装

[0179]

★【化69】

【0180】式中、W-O-Wは、以下の表に示す。

[0181]

【表11】

W - O - W

J 3 0 J 3 1 J 3 2

J 3 3

J 3 4

J 3 5

【0182】第 7 表

[0183]

50 【化70】

【0184】式中、Wは、以下の表に示す。

[0185]

\*【装12】

[0186]

W	w	W	W
J 2 7	J 4 0	J 4 5	J 5 0
J 2 9	J 4 1	J 4 6	J 5 1
Ј36	J 4 2	J 4 7	J 5 2
Ј37	J 4 3	J 4 8	Ј 5 3
J 3 8	J 4 4	J 4 9	J 5 4
139			

\*

【0187】第 8 表

[0188]

【0189】式中、R1は、以下の表に示す。

[0190]

【表13】

R 1

n ーヘキシル

1 -ヘキセニル

1-ヘキシニル

2-ヘキセニルオキシ

n ーヘキシルチオ

nーヘキシルアミノ

N-メチル-N-n-ヘキシルアミノ

40

【0191】第 9 表

[0192]

【化72】

【0193】式中、Zは、以下の表に示す。

[0194]

【表14】

50

Z	Z	Z	Z	Z	Z
cllex	Q 3 1	Q 4 1	Q 5 1	Q 6 1	Q 7 1
Q 2 7	Q32	Q42	Q 5 2	Q62	Q72
Q 2 8	Q33	Q43	Q 5 3	Q63	Q73
Q 1 1	Q 3 4	Q 4 4	Q 5 4	Q 6 4	Q 7 4
Q 1 2	Q35	Q45	Q 5 5	Q65	Q 7 5
Q 1 4	Q36	Q46	Q 5 6	Q 6 6	Q76
Q 1 5	Q37	Q47	Q 5 7	Q 6 7	Q77
Q 1 6	Q38	Q48	Q 5 8	Q68	Q78
Q 2 9	Q39	Q49	Q 5 9	Q 6 9	
· Q30	. Q40	Q 5 0	Q 6 0	Q 7 0	
			<del></del>		

【0195】第 10 表

[0196]

\*【化73】

【0197】式中、R°、Rb及びR°は、以下の表に示 す。

**%**[0198]

【表 1 5 】

, Rª	Rь	R°	R*	Rъ	F
2 – M e	Н	H	4 - Q 7 9	Н	ŀ
3 -М е	I-I	н .	2 - OH	Н	F
4 -M e	I-I	H	3 - OH	H	ŀ
2 – OM e	H	Н	4 - O I-I	Н	ŀ
3 - OMe	i-i	Η .	2 - F	Н	i
4 – OM e	Н	Н	3 - F	Н	I
2 - P h	Н	Н	4 - F	I-I	ì
3 – P h	Н	H	2 - C 1	Н	I
4 – P h	H	Н	3 - C 1	Н	I
4 - Q 1 1	IН	H	4 - C 1	H	I
4 - Q 1 7	H	Н	2-B r	Н	Ì
4 - Q 1 8	Н	Н	3 - B r	Н	Į
4 - Q 4 5	H	Н	4 — B r	H	I
4 - Q 1 3	H	H	$3 - C F_3$	Н	F

\*

【0199】第 11 表

【化74】

[0200]

【0201】式中、R\*及びR\*は、以下の表に示す。

10\*【表16】

[0202]

\*

Rª .	Rъ	•			
		R*	Rь	R*	Rъ
Н	Ме	Q 8 1	Ме	Q18	Ме
Ме	Ме	Q82	Ме	Q 1 4	Ме
Εt	Ме	Q83	Ме	Q45	Ме
"Pr	Ме	Q 1 0	Ме	Q72	Ме
iPr	Ме	Q 7	Ме	Q 1 3	Ме
⁺B u	Ме	Q84	Ме	OPh	Ме
°P r	Ме	Q85	Ме	Q79	Ме
<sup>c</sup> Hex	Ме	Q 8	Ме	Ρh	Н
Q80	Ме	Q 9	Ме	Ρh	Ме
Ρh	Ме	Q86	Ме	Ρh	Εt
Q 1	Ме	Q87	Ме	Ρh	"Pr
Q 2	Ме	Q88	Ме	Рh	iPr
Q 3	Ме	4 - Ph - Ph	Ме	Ρh	*Bu
Q 4	Ме	Q 1 1	Ме	Ρh	°P r
Q 5	Ме	Q 1 2	Ме	Ρh	°Hex
Q 6	Ме	Q17	Ме	Ρh	Рh

【0203】第 12 表

※【化75】

[0204]

(4)

\*

【0205】式中、R\*及びR\*は、以下の表に示す。

★【表17】

[0206]

**★**40

R <b>^</b>	R <sup>b</sup>	R*	Rъ
Н	Н	<sup>c</sup> Hex	Н
Н	Ме	°Hex	Ме
H	°He <b>x</b>	°Hex	°Нех
Н	Ρh	°Hex	Ρh
Ме	Н	Рh	Н
Ме	Ме	Ρh	Ме
Ме	°Hex	Ρh	°Hex

Me Ph

Ph Ph

【0207】第 13 表

[0208]

\*【化76】

Ж

Ha NH

\* [0 2 1 0]

【0209】式中、R°、Rb及びR°は、以下の表に示す。

【表18】

R°	R <sup>b</sup>	R°	R°	Rъ	R	
Н	Ме	Н	Q 8 6	Ме	H	
Ме	Ме	Н	Q87	Ме	Н	
Εt	Ме	Н	Q88	Ме	Н	
^P t	Ме	Н	4 - Ph - Ph	Ме	H	
i Pr	Ме	H	Q11 .	Ме	I-l	
*Bu	Ме	Н	Q 1 2	Ме	Н	
°P r	Ме	Н	Q 1 7	Ме	Н	
°Hex	Ме	Н	Q 1 8	Ме	Н	
Q80	Ме	Н	Q 1 4	Ме	H	
Ρh	Ме	H	Q 4 5	Ме	H	
Q 1	Ме	Н	Q72	Ме	J-	
Q 2	Ме	Н	Q 1 3	Ме	H	
Q 3	Ме	Н	OPh	Ме	Н	
Q 4	Ме	Н	Q 7 9	Ме	H	
Q 5	Ме	Н	Ph.	Н	. H	
Q 6	Ме	Н	Ρh	Ме	<b>I</b> -3	
Q81	Ме	Н	Рh	Εt	Н	
Q82	Ме	Н	Ρħ	<sup>n</sup> P r	Н	
Q83	Ме	Н	Ρh	iPr	Н	
Q 1 0	Ме	Н	Рh	⁺B u	Н	
Q 7	Ме	H	Ρh	°P r	Н	
Q 8 4	Ме	Н	Ρh	<sup>c</sup> Hex	Н	
Q85	Ме	Н	Рh	Рh	1-3	

. .

[0211]

R*	R <sup>b</sup>	R°	R°	Rъ	R°
Q 8	Ме	Н	P h	Ме	Ме
Q 9	Ме	H			

【0212】第 14 表

[0213]

※【化77】

【0214】式中、W¹、W²、W³、W⁴、W⁵、W°、W²、W®及 びW°は、以下の表に示す。 ★

★【0215】 【表20】

W 1	W²	ψз	W4	We	Me	W <sup>7</sup>	Мa	Мa
СН	СН	СН	С	СН	СН	СН	СН	С
C	СМе	NΗ	С	СН	СН	СН	СН	С
C	СМе	NM e	C	СН	CH	СН	СН	С
С	СН	NH .	C	СН	СН	СН	СН	С
С	СН	S	C	СН	СН	СН	СН	C
Ν	CH	Ν	C	СН	СН	СН	СН	С
С	СН	O	$\boldsymbol{c}$	СН	СН	СН	СН	C
C	СН	СН	C	СН	СН	СН	СН	Ν
С	Ν	NΗ	С	CH	СН	CH	СН	С
С	N	NM e	C	CH	СН	СН	СН	С
Ν	Ν	Ν	С	СН	СН	СН	СН	С
N	СН	N	С	Ν	СН	Ν	СН	С
C	СН	N	Ν	СН	СН	СН	Ν	С
C	СН	Ν	Ν	СН	СН	Ν	Ν	C
C	СМе	S	С	N	$CCF_3$	Ν	-*	N
C	СМе	S	С	N	СМе	N		Ν
С	СН	S	С	N	СН	N	_	N

\*; 共有結合

【0216】第 15 表

【化78】

[0217]

【0218】式中、W<sup>1</sup>、W<sup>2</sup>、W<sup>3</sup>、W<sup>4</sup>、W<sup>5</sup>、W<sup>6</sup>、W<sup>7</sup>、W<sup>8</sup>及 \* 【0219】 びW<sup>9</sup> は、以下の表に示す。 \*10 【表21】

W¹	W <sup>2</sup>	Мз .	W <sup>4</sup>	We	Me	₩ <sup>7</sup>	Иs	Мa
CH <sub>2</sub>	С	СМе	С	СН	СН	СН	СН	С
$CH_2$	С	СН	C	CH	СН	CH	СН	С
NM e	C	СН	С	СН	СН	СН	СН	С
NH	С	ĊН	C	СН	СН	СН	СН	C
NM e	C	СМе	C	СН	СН	СН	СН	С
NH	C	СМе	С	СН	СН	СН	СН	С
NH ·	C	СН	C	СН	СМе	СН	CH	С
NH	С	СН	C	СН	СВr	СН	СН	С
NH	С	СН	C	СН	CPh	CH	СН	С
NM e	$^{\circ}$ C	СН	С	СН	СМе	СН	СН	C
NM e	C	СН	С	СН	СВг	СН	СН	С
NM e	C	СН	C	СН	CPh	СН	CH	C
S	C	СМе	C	СН	CCI	СН	СН	C
S	C	СМе	C	СН	СН	СН	СН	С
S	С	СН	C	СН	СН	СН	СН	С
S	С	СН	C	СН	СРh	СН	СН	С
S	С	СМе	C	CH	СРh	СН	СН	C
О	С	СН	С	СН	СН	СН	СОМе	С
O	C	СМе	С	СН	СН	СН	СН	С
0	C	СН	С	CH	СН	СН	СН	C
О	С	СН	С	СН	СРh	СН	СН	С
О	С	СМе	С	СН	СРh	СН	CH	C
NM e	C	N	С	СН	СН	СН	СН	С

[0220]

※ ※【表22】

					•			
W¹	Ms	ψз	₩⁴	We	We	W <sup>7</sup>	Мs	Мa
NH	С	N	С	СН	CM e	СМе	СН	С
NM e	С	N	С	СН	СМе	СМе	СН	С
NΗ	С	Ν	С	СН	CPh	СН	СН	C
NM e	С	N	C	СН	СРh	СН	СН	C
NM e	С	Ν	С	СН	СН	СРh	СН	C
N	С	O	С	СН	CPh	СН	СН	C
N	С	0	С	СН	СН	СРh	СН	C
N	С	0	С	СН	СМе	·CH	СН	С
N	С	0	С	СН	СН	CM e	СН	C

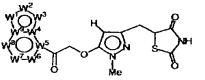
					(51)			
99								100
N	С	S	С	СН	СРh	СН	СН	C
Ν	C	S	С	СН	CH	СРh	СН	C
N	C	S	$\mathbf{C}$	СН	СМе	СН	СН	C
Ν	С	S	С	СН	СН	СМе	СН	С
CH	C	CH	$\mathbf{C}$	СН	СН	CH	СН	N
NH	C	N	C	Ν	СН	Ν	СН	С
NM e	С	Ν	C	Ν	СН	Ν	СН	C
Ν	С	СН	С	Ν	СН	СН	СН	Ν
Ν	С	СН	С	Ν	N	СН	CH	Ν
S	C	СМе	Ν	N.	$CCF_3$	N	<b>-*</b>	С
S	C	СМе	Ν	Ν	СМе	N	_	C
S	C	СН	Ν	N	СН	Ν	_	С

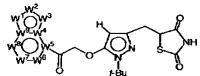
\*; 共有結合

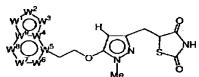
【0221】第 16·表

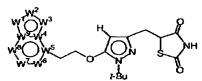
[0222]

\*【化79】









【0223】式中、W<sup>1</sup>、W<sup>2</sup>、W<sup>3</sup>、W<sup>4</sup>、W<sup>5</sup>、W<sup>6</sup>、W<sup>7</sup>、W<sup>8</sup>及 **※【**0224】 びW°は、以下の表に示す。 【表23】

M 1	Ws	Mз	W-1	₩5	Me	W7	Иs	Мa	
C H <sub>2</sub>	СН	СН	С	С	СН	СН	СН	С	
СН	CH	$CH_2$	C	C	СН	СН	СН	C	
NM e	СН	СН	С	С	СН	СН	СН	C	
СН	СН	NM e	С	С	СН	СН	СН	С	
S	СН	CH	С	С	СН	СН	СН	C	
СН	СН	S	С	C	СН	СН	СН	C	
О	СН	СН	С	C	СН	СН	СН	С	
СН	СН	О	С	$\mathbf{c}$	СН	СН	СН	С	
0	$CH_2$	$CH_2$	C	C	СН	СН	СН	C	
$CH_2$	$CH_2$	O	С	C	СН	СН	СН	C	
0	$CH_2$	0	С	C	СН	СН	СН	С	
NH	C	Ν	С	С	СН	СН	СН	С	
NM e	C	N	С	С	СН	СН	СН	C	
N	С	NM e	С	C	СН	СН	СН	C	
N	С	О	С	C	СН	СН	СН	С	
0	С	N	C	С	СН	СН	СН	С	
Ν	С	S	С	C	СН	СН	СН	С	
S	C	N	С	С	СН	СН	СН	С	
СН	СН	СН	С	С	СН	СН	СН	N	

102 101 СН CHCHΝ С CHСН CH $\mathbf{C}$  $\mathbf{C}$  $\mathbf{C}$ NHCH $\mathbf{C}$ Ν CHΝ  $\mathbf{C}$ СН CHΝ Ν  $\mathbf{C}$ CHCHC CHCHΝ Ν С СН

【0225】第 17 表

[0226]

\*【化80】

\*

【0227】式中、W¹、W²、W³、W⁴、W⁵、W³、W³、W³、W³及 ※【0228】 びW³ は、以下の表に示す。 ※ 【表24】

> W 1 W2 WЗ ₩7  $CH_2$ СН СН  $\mathbf{c}$ CHС CHCHС CHCH $CH_2$  $\mathbf{C}$ CH $\mathbf{C}$ CHCHNM e CH $\mathbf{C}$ CHCHCHCHС CHCH $\mathbf{C}$ CH  $\mathbf{C}$ CHCHNM e S CHCH $\mathbf{C}$ CHС CHCHCHCHS  $\mathbf{C}$ CHС CHCHS  $CH_2$ CH2 С CHCHCH $CH_2$  $CH_2$ S С CHCHCHO CHCHС CHС CHCHСН CHО С CH $\mathbf{C}$ CHCH $CH_2$  $CH_2$ С CHCHCHO  $\mathbf{C}$  $CH_2$  $CH_2$ O C CH $\mathbf{C}$ CHCHС О  $CH_2$ O  $\mathsf{C}$ CHC CHCHС NΗ С  $\mathbf{C}$ CHС CHCHΝ C C СН CHСН NM e Ν С C СН CHΝ NM e С CHC Ν  $\mathbf{C}$ O С CH $\mathbf{C}$ CHСH C С C О Ν CHС СН CHΝ  $\mathbf{C}$ S  $\mathbf{C}$ СН С CHCHC S.  $\mathbf{C}$ Ν  $\mathbf{C}$ CHС CHС CHCH $\mathbf{C}$ CHCH $\mathbf{C}$ CHCHCHСН CHCHС CHCHCHΝ  $\mathbf{C}$  $\mathbf{C}$ С CHΝ Ν CH C ΝН

[0229]

★ ★【表25】

M <sub>J</sub>	W <sup>2</sup>	Мз	W-4	ψ <sup>5</sup>	Me	W7	W <sub>8</sub>	Ma
СН	СН	N	N	СН	C	СН	N	С
СН	СМе	N	N	СМе	С	СН	Ν	C

103									
СН	СН	N	Ν	СН	С	N	N	C	
СН	СМе	N	Ν	СМе	C	N	Ν	C	
€H	СРh	Ν	Ν	СМе	С	CH	N	C	
СН	СРh	Ν	Ν	СМе	С	N	Ν	С	

【0230】第 18 表

\*【化81】

[0231]

(-1)

【0232】式中、W<sup>1</sup>、W<sup>2</sup>、W<sup>3</sup>、W<sup>4</sup>、W<sup>5</sup>、W<sup>6</sup>、W<sup>7</sup>及びW<sup>8</sup> ※【0233】 は、以下の表に示す。 ※20 【表26】

W 1	Ms	Мз	W4	W <sub>5</sub>	Me	W	₩8
С	СН	СН	СН	СН	СН	СН	Ν
C	СН	СН	СН	N	СН	СН	СН
С	СН	СН	Ν	СН	СН	СН	СН
C	СН	СН	СН	СН	СН	Ν	СН
С	СН	СН	СН	СН	N	СН	CH
C	СН	N	СН	СН	СН	СН	СН
C	Ν	СН	СН	СН	СН	СН	CH
С	СН	СН	СН	О	$CH_2$	$CH_2$	O
C	СН	СН	СН	О	СН	СН	О
С	Ν	N	СН	СН	СН	СН	СН
C	СН	СН	СН	СН	Ν.	N	СН
C	СН	СН	N	N <sub>.</sub>	СН	СН	СН
C	СН	CH	СН	N	СН	СH	Ν
С	CH	СН	СН	СН	Ν	СН	Ν
С	СН	СН	СН	N	СН	N	CH
C	СН	СН	СН	СН	СН	Ν	Ν
C	СН	СН	СН	N	Ν	СН	СН
C	N	СН	N	N	СН	СН	Ν
Ν	СН	СН	S	СН	СН	СН	СН
С	СН	СН	СН	s	СН	СН	NΗ
С	СН	СН	СН	S	СН	СН	NM e
С	СН	СН	СН	NΗ	СН	СН	s
С	СН	СН	СН	NM e	СН	СН	S

【0234】 ★ ★ 【表27】 W<sup>1</sup> W<sup>2</sup> W<sup>3</sup> W<sup>4</sup> W<sup>5</sup> W<sup>6</sup> W<sup>7</sup> W<sup>8</sup>

N	CO	СН	СН	СН	СН	СН	СН
Ν	СН	СН	CO	СН	СН	СН	СН
С	СН	СН	СН	NΗ	CO	СН	СН
C	СН	СН	СН	NM e	CO	СН	СН
С	СН	СН	СН	СН	СН	CO	NΗ
С	СН	СН	СН	СН	СН	СО	NM e
C	СН	СН	СН	NH	СН	СН	. CO
C	СН	СН	СН	NM e	СН	СН	СО
C	СН	СН	СН	CO	СН	CH	NΗ
C	CH	CH	СH	СО	CH	CH	ΝМ є
С	СН	NΗ	СО	СН	СН	СН	СН
C	СН	NM e	СО	СН	СН	СН	СН
C	СН	СН	СН	СО	NH	СН	СН
C	СН	СН	СН	CO.	NM e	СН	СН
C	СН	СН	СН	СН	СН	ΝH	СО
С	СН	СН	СН	СН	СН	NM e	СО
C	CO	NΗ	СН	СН	СН	СН	СН
С	СО	NM e	CH	СН	СН	СН	СН
С	NH	CO	СН	СН	СН	СН	СН
С	NM e	СО	СН	СН	СН	СН	СН
С	СН	СН	СН	СН	NΗ	СО	СН
C	СН	СН	СН	СН	NM e	СО	СН
С	СН	СН	СН	СН	CO	NΗ	CH

[0235]

## \* \*【表28】

W¹	W <sup>2</sup>	Мз	W4	W <sub>2</sub>	₩e	W	Ws
С	СН	СН	СН	СН	CO	NM e	СН
С	Ν	NΗ	СО	СН	СН	СН	СН
C	N	NM e	CO	CH	СН	СН	СН
С	СН	СН	СН	СН	Ν	NH	СО
C	СН	СН	CH	СН	N	NM e	СО
С	СH	СН	СН	CO	NΗ	Ν	СН
C	СН	CH	СН	CO	ИМ е	Ν	СН

【0236】第 19 表

※【化82】

[0237]

【0238】式中、W<sup>1</sup>、W<sup>2</sup>、W<sup>3</sup>、W<sup>4</sup>、W<sup>5</sup>、W<sup>6</sup>、W<sup>7</sup>及びW<sup>8</sup>

★ [0239]

は、以下の表に示す。

★ 【表29】

107							
W¹	W <sup>2</sup>	ψз	W-1	₩5	Me.	W	Ws
СН	С	СН	СН	СН	СН	СН	Ν
СН	C	СН	СН	Ν	СН	СН	СН
СН	C	СН	Ν	СН	СН	СН	СН
СН	C	CH	СН	СН	СН	Ν	CH
СН	C	СН	СН	СН	Ν	СН	СН
СН	С	Ν	СН	СН	СН	СН	·CH
СН	C .	СН	СН	O	$CH_2$	$CH_2$	О
СН	Ċ	СН	СН	O	СН	СН	0
CH	С	СН	$C_{i}H$	CH	Ν	Ν	СН
СН	C	СН	Ν	Ν	СН	СН	СН
Ν	С	СН	СН	СН	СН	CH	Ν
N	С	СН	N	СН	СН	СН	СН
СН	С	СН	СН	Ν	СН	СН	N
Ν	С	N	СН	СН	СН	СН	СН
СН	C	СН	СН	СН	Ν	СН	Ν
СН	С	CH	СН	Ν	СН	N	СН
СН	С	N	N	СН	СН	СН	СН
СН	С	СН	СН	СН	СН	N	N
СН	C	СН	СН	N	Ν	СН	СН
N	С	Ν	СН	Ν	СН	CH	N
N	C	СН	N	СН	N	СН	N

[0240]

С

 $\mathbf{C}$ 

S

CH

CH

Ν

NH

*	-1-	【寒	•	$\sim$ 1	

CH

CH

CH

CH

CH

CH

W 1	Ψ²	ψз	₩- <del>1</del>	We	Me	Ψ²	Ws
s	ъС	СН	NM e	СН	СН	СН	СН
NΗ	С	СН	S	СН	СН	СН	СН
NM e	С	СН	S	СН	СН	СН	СН
СН	C	СН	СН	NΗ	СН	СН	S
СН	С	СН	СН	NM e	СН	СН	S
СН	C	СН	СН	S	СН	СН	NH
СН	С	СН	СН	S	СН	СН	NM e
S	С	СМе	NΗ	СН	СН	СН	СН
S	C	СМе	NM e	СН	CH	СН	CH
СН	C	CO	NΗ	СН	СН	СН	СН
СН	С	CO	NM e	СН	СН	СН	СН
СН	C	СН	CH	NΗ	СО	СН	СН
СН	С	СН	СН	NM e	CO	СН	СН
СН	С	СН	СН	СН	СН	СО	NH
СН	C	СН	СН	СН	СН	CO	NM e
NΗ	С	СН	CO	СН	СН	СН	СН
NM e	С	СН	CO	СН	СН	СН	СН
CO	C	СН	NΗ	CH	СĦ	СН	СН
CO	C	СН	NM e	СН	СН	СН	СН
CO	N	СН	СН	СН	СН	СН	СН

109							
СН	C	NΗ	CO	СН	CH	СН	СН
СН	С	NM e	CO	CH	СН	СН	СН
СН	C	СН	СН	CO	NH	СН	СН

[0241]

. Жз	₩ª	We	he	W <sup>7</sup>	Wa
СН	СН	СО	NM e	СН	СН
СН	СН	СН	СН	NH	СО
CH	СН	СН	СН	NM e	СО
СО	СН	СН	CH	СН	СН

co

co

NH

Ν

NM e CH NΗ

co

co

CH

NH

Ν

Ν

NM e

NM e

CH

CH

СН

СН

СН

СО

CO

CH

СН

\*【表31】

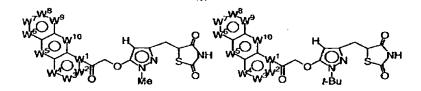
【0242】第 20 表

※【化83】

ΝН

NM e

[0243]



СН

СН

CH

СН

CH

CH

CH

co

СО

**W**2

С

 $\mathbf{C}$ 

 $\mathbf{C}$ 

Ν

С

 $\mathbf{c}$ 

 $\mathbf{C}$ 

С

Ν

С

С

С

CH

СН

CH

СН

N

CH

CH

CH

CH

CH

СН

CH

СН

CH

CH

CH

СН

СН

W 1

CH

CH

CH

CH

СН

СН

CH

CH

CO

CH

CH

CH

CH

★【0245】 【表32】

Ψ¹	Μs	Мз	W-1	<b>W</b> 5	Μe	W <sup>7</sup>	Ws	M.a	WIO
С	СН	СН	СН	0	СН	СН	СН	СН	CH <sub>2</sub>
С	СН	СН	CH	$CH_2$	СН	СН	СН	СН	O
С	СН	СН	СН	О	СН	СН	СН	СН	S
С	СН	СН	CH	S	СН	СН	СН	СН	О
С	СН	СН	СН	S	СН	СН	СН	СН	S
С	СН	СН	СН	N	СН	CH	СН	СН	СН
C	СН	СН	СН	CH	СН	СН	СН	СН	N
С	СН	СН	CH	N	СН	СН	СН	СН	Ν
С	СН	СН	СН	S	СН	СН	CH	СН	NΗ
С	СН	СН	СН	S	СН	СН	СН	СН	NM e
С	СН	СН	СН	NH	СН	СН	СН	СН	S
С	СН	СН	СН	NM e	СН	СН	СН	СН	S
C	CH	СН	СН	О	СН	СН	СН	СН	NΗ
С	CH	СН	СН	NH	СН	сн	СН	СН	О
С	СН	СН	N	О	СН	СН	СН	СН	$CH_2$

	111								112
С	СН	СН	СН	О	N	СН	СН	СН	$CH_2$
С	СН	CH	СН	$CH_2$	СН	СН	CH	Ν	О
С	СН	СН	Ν	О	СН	СН	СН	СН	CO
С	СН	СН	CH	O	N	СН	СН	СН	CO
C	СН	СН	СН	СО	CH	СН	СН	Ν	O
С	СН	СН	СН	*	CH	СН	СН	СН	$CH_2$
C	СН	СН	CH	$CH_2$	CH	CH	СН	СН	_
C	CH	СН	CH	_	СН	СН	СН	СН	ΝH

[0246]

W 1	W²	Wз	W <sup>4</sup>	ψs	Me	W <sup>7</sup>	Ws	Åз	Mio
С	СН	СН	СН	<del></del>	СН	СН	СН	СН	NM e
С	СН	СН	СН	NH	СН	СН	СН	СН	_
С	СН	ĊН	СН	NМе	СН	СН	СН	СН	_

## \*; 共有結合

【0247】第 21 表

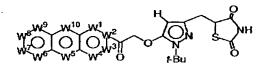
[0248]

【化84】

※【0249】式中、W¹、W²、W³、W⁴、W⁵、W³、W³、W³、
 20 W°及びW¹°は、以下の表に示す。

[0250]

【表34】



\*

Μ,	W <sup>2</sup>	Мз	W. <sub>T</sub>	W <sub>2</sub>	Μe	₩7 .	Ws	Мa	W10
СН	С	СН	СН	0	СН	СН	СН	СН	C H <sub>2</sub>
СН	C	СН	СН	$CH_2$	СН	СН	СН	СН	O
CH	$\mathbf{C}$	СН	СН	О	СН	СН	СН	СН	S
СН	.C	СН	СН	s ·	СН	СН	СН	СН	О
CH	C	СН	СН	S	СН	СH	СН	СН	S
СН	С	СН	СН	N	CH	СН	СН	СН	СН
СН	C	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	Ν
СН	С	CH	СН	N	СН	СН	СН	СН	Ν
СН	C	CH	СН	S	СН	СН	СН	CH	NΗ
СН	С	СН	СН	S	СН	СН	СН	СН	NM e
CH	C	CH	СН	NH	СН	СН	СН	СН	S
СН	C	CH	СН	NM e	СН	СН	СН	СН	S
СН	С	СН	СН	О	СН	СН	ĊH	CH	NΗ
СН	С	CH	СН	NH	СН	СН	СН	СН	0
СН	С	СН	N	О	СН	СН	СН	СН	$CH_2$
Ν	С	СН	СН	$CH_2$	СН	СН	CH	СН	0
СН	С	СН	СН	0	N	СН	СН	СН	$CH_2$
СН	С	СН	СН	$CH_2$	СН	СН	СН	N	O

113								1	14
CH (	С	СН	Ν	O	CH	СН	СН	СН	СО
N (	С	СН	СН	CO	СН	СН	СН	СН	O
CH (	С	СН	СН	O	N	СН	СН	СН	co
СН (	С	СН	CH	СО	СН	СН	СН	Ν	O
CH (	С	СН	СН	-*	CH	СН	СН	СН	$CH_2$

[0251]

*	*	【表	3	5	1
---	---	----	---	---	---

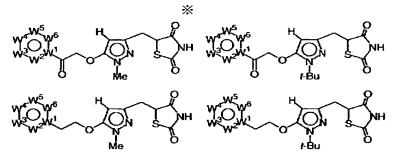
W <sub>1</sub>	W <sup>2</sup>	Wз	W4	We	Me	W <sup>7</sup>	Ms	Ma	Wio
СН	С	СН	СН	CH <sub>2</sub>	СН	СН	СН	СН	_
СН	C	СН	СН	***	СН	СН	СН	СН	NH
СН	С	СН	СН		СН	СН	СН	СН	NM e
СН	С	CH	СН	NH	СН	СН	СН	СН	_
СН	С	СН	СН	NM e	СН	СН	СН	СН	_
СН	С	СМе	Ν	O	СН	СН	СН	СН	СО
СН	С	СМе	Ν	0	СН	СН	СМе	CH	CO

\*; 共有結合

【0252】第 22 表

20※【化85】

[0253]



【0254】式中、W¹、W²、W³、W³、W⁵及びW°は、以下 30★【0255】 の表に示す。 ★ 【表36】

W 1	Ms	γз	W-4	W <sub>2</sub>	Me
С	СН	СН	СН	СН	СН
С	CEt	СН	СН	СН	СН
С	СН	CEt	СН	СН	СН
С	СН	СН	CEt	СН	СН
С	$C^{i}Pr$	СН	СН	CH	СН
С	СН	CPr	СН	СН	СН
С	СН	СН	CiPr	СН	СН
С	С <sup>*</sup> В и	СН	СН	СН	СН
С	СН	C <sup>t</sup> B u	СН	СН	СН
С	СН	СН	C <sup>t</sup> B u	СН	СН
С	CF	СН	СН	СН	СН
С	СН	CF	СН	СН	СН
C	СВr	СН	СН	СН	СН
С	СН	СВг	СН	СН	СН
, C	COBn	СН	СН	СН	СН
С	СН	COBn	СН	СН	СH

[0256]

[0257]

C COMe

ССН

СН

C OM e

СH

ОМе

CH

CH

COMe

CH

				(33)		1
	1	115				116
	С	CH	СН	COBn	СH	СН
	С	COPh	СН	СН	СН	СН
	С	CH	COPh	СН	СН	СН
•	С	CH	CH.	COPh	СН	CH
	C	C P h	СН	CH	СН	CH
	С	CH	СРh	СН	CH	C'H
	С	СН	СН	СРh	СН	СН
				* * { }	長37]	
	W 1	M <sub>S</sub> :	M <sub>3</sub>	W-1	ψ <sup>5</sup>	ЖQ
•	С	CNH <sub>2</sub>	СН	СН	СН	СН
	С	СН	CNH2	СН	СН	СН
	C	СН	СН	$CNH_2$	СН	СН
	C	CNM e 2	СН	СН	СН	СН
	С	СН	CNM e 2	СН	СН	СН
	С	CNO2	СН	СН	СН	СН
	С	CH	СН	$CNO_2$	сн	СН
	С	CCN	СН	СН	СН	СН
	C	СН	CCN	СН	СН	СН
	C	СН	СН	CCN	СН	СН
	С	СМе	CPh	СН	СН	СН
	С	CM e	СН	CPh	СН	СН
	C	СМе	СН	СН	СРh	СН
	С	СМе	СН	СН	СН	CPh
	C	СРh	СМе	СН	СН	СН
	С	СН	СМе	СРh	СН	СН
	C	СН	СМе	СН	СРh	СН
	С	СН	СМе	СН	СН	СРh
	C	СРh	СН	СМе	СН	СН
	С	СН	CPh	СМе	СН	СН
	C	СН	СН	СМе	CPh	СН
	C	СН	СН	СМе	СН	СРh
	С	СМе	СМе	СН	СН	СН
				※ ※【孝	長38】	
•	₩¹	W <sup>2</sup>	ψз	Ma	<b>W</b> 5	Me
•	С	СМе	СН	СМе	СН	СН
	C	СМе	СН	СН	CM e	СН
	C	СМе	СН	СН	СН	СМе
	c	CH	CM e	CM e	СН	CH
	c	СН	СМе	СИС	CM e	СН
	C.	COM e	C O M e	СН	СМЕ	СН
	C	COM e	СН	COM e	СН	CH
	C	COMe	СН	СОМЕ	COM e	СН
	C	COME	011		COME	CH

1	1	Q	

C	СН	СОМе	СН	C OM e	СН
Ν	СН	СН	СН	СН	СО
Ν	СРh	СН	СН	СН	СО
Ν	СН	СРh	СН	CH	СО
Ν	СН	СН	CPh	СН	CO
Ν	СН	СН	СН	СРh	CO
N	СМе	CH .	СН	СН	CO
Ν	СН	СМе	СН	СН	CO
Ν	CH ·	СН	СМе	СН	CO
Ν	СН	СН	СН	СМе	CO
Ν	CCN	СН	CH	CH	CO
N	СН	CCN	СН	СН	CO
Ν	CH	СН	CCN	СН	CO

[0258]

117

*	*	【丰	•	Ω	Ŧ
-7-	~	111	• •	-7	

N         CH         CH         CO         CH         CH           C         N         CH         CMe         CH         CH           C         N         CH         CH         CMe         CH           C         N         CH         CH         CMe         CH           C         CH         N         CH         CMe         CH         CMe           C         CH         N         CH         CMe         CH         CMe         CH         CMe         CH         CMe         CH         CMe         CH         CMe         CMe         CH	W 1	₩ <sup>2</sup>	₩з	₩ª	₩ <sup>5</sup>	Me
C         N         CH         CMe         CH         CH           C         N         CH         CH         CH         CH           C         N         CH         CH         CMe         CH           C         CH         N         CH         CMe         CH         CMe           C         CH         N         CH         CMe         CH         CMe         CH         CMe         CH         CMe         CH         CMe         CH         CMe	N	СН	СН	СН	CCN	СО
C         N         CH         CH         CMe         CH           C         N         CH         CH         CH         CMe           C         CH         N         CH         CH         CMe           C         CH         N         CH         CH         CMe           C         CH         N         CH         CH         CMe	Ν	СН	СН	CO	CH	СН
C         N         CH         CH         CH         CMe           C         CH         N         CH         CMe         CH         CMe           C         CH         N         CH         CH         CMe	C	N	СН	СМе	сн	СН
C         CH         N         CH         CMe         CH           C         CH         N         CH         CMe           C         CH         CMe         N         CH         CMe           C         CH         CMe         N         CH         CH         CH         CH           C         N         CH         CCI         CCI </td <td>С</td> <td>N</td> <td>CH</td> <td>СН</td> <td>СМе</td> <td>СН</td>	С	N	CH	СН	СМе	СН
C         CH         N         CH         CH         CMe           C         CH         CMe         N         CH         CCI	С	N	СН	СН	СН	СМе
C CH CMe N CH CH C N CE t CH CH CH C N CH CE t CH CH C N CH CH CE t CH C N CH CH CH CE t C N CH CH CH CH C C CE t N CH CH CH C CH N CE t CH CH C CH N CE t CH CH C CH N CH CE t CH C CH N CH CE t C CH N CH CH CH C CH CH N CH CH CH C CH CE t N CH CH C CH CE T N CH CH C CH CE T N CH CH C N CH CH CC T CH C N CH CH CC T CH C N CH CH CH CC T	С	СН	N	СН	СМе	СН
C N CE t CH CH CH C N CH CE t CH CH C N CH CH CE t CH C N CH CH CH CE t C N CH CH CH CH C C CE t N CH CH CH C CH N CE t CH C CH N CH CH CE t C CE t CH N CH CH C CH CE t N CH CH C CH CE T N CH CH C N CH CC I CH C N CH CH CC I C N CH CH CH CC I	С	СН	Ν	СН	СН	СМе
C N CH CE t CH CH C N CH CH CE t CH C N CH CH CH CE t C N CH CH CH CH C CE t N CH CH CH C CH N CE t CH C CH N CH CE t CH C CH N CH CE t CH C CH N CH CH CE t C CE t CH N CH CH C CH CE t N CH CH C CH CE t N CH CH C N CH CC I CH CH C N CH CH CC I C N CH CH CH CC I	С	СН	СМе	N	CH	СН
C N CH CH CE t CH C N CH CH CH CE t C CE t N CH CH CH C CH N CE t CH CH C CH N CE t CH CH C CH N CH CE t CH C CH N CH CH CE t C CE t CH N CH CH C CH CE t N CH CH C CH CE t N CH CH C N CH CC I CH CH C N CH CH CC I CH C N CH CH CC I CH C C CH N CH CC I CH C N CH CH CC I CH C N CH CH CC I CH	С	N	CEt	СН	СĤ	CH
C N CH CH CH CE t C CE t N CH CH CH C CH N CE t CH CH C CH N CH CE t CH C CH N CH CE t CH C CH N CH CH CE t C CE t CH N CH CH C CH CE t N CH CH C N CH CC I CH CH C N CH CH CC I CH C N CH CH CH CC I C CH CC I CH	С	Ν	СН	CEt	СН	СН
C CEt N CH CH CH C CH N CET CH CH C CH N CH CET CH C CH N CH CET C CET CH N CH CH C CET CH N CH CH C CH CET N CH CH C N CH CCI CH CH C N CH CH CCI CH	C	Ν	СН	СН	CEt	СН
C CH N CE t CH CH C CH N CH CE t CH C CH N CH CH CE t C CE t CH N CH CH C CH CE t N CH CH C N CH CC I CH CH C N CH CH CC I CH C N CH CH CH CC I	С	Ν	СН	СН	СН	CEt
C CH N CH CE t CH C CH N CH CH CE t C CE t CH N CH CH C CH CE t N CH CH C N CH CC I CH CH C N CH CH CC I CH C N CH CH CC I CH C N CH CH CC I CH C N CH CH CH CC I	С	CEt	N	CH	СН	CH
C CH N CH CH CE t C CE t CH N CH CH C CH CE t N CH CH C N CH CC I CH CH C N CH CH CC I CH C N CH CH CC I CH C N CH CH CH CC I C N CH CH CH CC I	C	СН	N	CEt	CH	CH
C CEt CH N CH CH C CH CEt N CH CH C N CH CCI CH CH C N CH CH CCI CH C N CH CH CH CCI C N CH CH CH CCI C CH N CH CH CCI	C	СН	Ν	СН	CEt	СН
C CH CEt N CH CH C N CH CCI CH CH C N CH CH CCI CH C N CH CH CCI CH C C N CH CH CH CCI	С	СН	Ν	СН	СН	CEt
C N CH CCI CH CH C N CH CH CCI CH C N CH CH CH CCI C CH N CH CH CCI	С	CEt	CH	N	СН	СН
C N CH CH CCI CH C N CH CH CCI C CH N CH CH CCI	С	СН	CEt	N	СН	СН
C N CH CH CCI C CH N CH CH CCI	С	Ν	СН	CCI	СН	СН
C CH N CH CC1	С	Ν	СН	СН	CC1	СН
	С	Ν	СН	CH	СН	CCl
C CCI CH N CH CH	С	СН	N	CH	СН	CCI
	С	CCI	СН	N	СН	CH

[0259]

\•/	\•/	【表 4	~ 3
•X•	-x-	70 /	111

		d	5	e
y1 W2	Мз	W <sup>4</sup>	Ŋs	Me
с сн	CCI	N	СН	СН
C N	CF	СН	СН	CH.
C N	СН	CF	СН	СН
C N	СН	СН	CF	СН

1	119				120
С	N	СН	СН	СН	CF
C	СН	N	CF	СН	CH
C	СН	Ν	СН	CF	СН
С	СН	N	СН	СН	CF
С	CF	СН	Ν	CH	СН
С	СН	CF	Ν	СН	СН
C	Ν	СОМе	СН	СН	СН
C	Ν	СН	СОМе	СН	СН
C	Ν	СН	СН	СОМе	CH
C	Ν	СН	СН	СН	СОМе
C	CH	Ν	СОМе	СН	CH
C	CH	N	СН	COMe	СН
C	СН	N	СН	СН	СОМе
C	CH	Ν	СН	COPh	СН
C	СН	Ν	СН	СН	COPh
C	COPh	СН	N	СН	СН
C	СН	COPh	Ν	СН	СН
C	N	СОВп	СН	СН	CH ·
C	N	СН	COBn	СН	СН

[0260]

*	-1-	【表 4	1	1
<b>₹</b>	-	1777 4	- 1	

W 1	Ms .	Wз	W4	<b>W</b> 5	Μė
С	N ·	СН	СН	COBn	СН
С	N	СН	СН	СН	COBn
C	COBn	N	CH .	СН	СН
С	СН	И	COBn	СН	CH
C	СН	N	СН	COBn	СН
C	СН	Ν	CH	CH	COBn
C	COBn	СН	Ν	СН	СН
C	СН	COBn	N	СН	СН
C	Ν	СРh	СН	CH	СН
С	COM e	СН	N	СН	СН
С	СН	СОМе	N	СН	СН
С	Ν	COPh	СН	СН	СН
С	Ν	СН	COPh	CH	СН
С	N	СН	СН	COPh	СН
С	N	СН	СН	СН	COPh
С	СН	N	COPh	СН	СН
С	N	СН	CPh	СН	СН
С	N	CH	СН	CPh	СН
С	N	СН	СН	СН	CPh
C	CPh	N	СН	СН	СН
C	СН	N	CPh	СН	СН
C	СН	N	СН	СРh	СН
С	СН	Ν	СН	СН	CPh

[0261]

※ ※【表42】

121					122	
M 3	Μs	ψз	Wª	Ψs	he	
С	СРh	СН	N	СН	СН	
C	CH	СРh	Ν	СН	СН	
С	N	CCN	СН	СН	СН	
С	Ν	СН	CCN	СН	СН	
С	Ν	СН	СН	CCN	СН	
С	Ν	СН	СН	СН	CCN	
С	CCN	N	СН	СН	СН	
C	СН	Ν	CCN	СН	CH	
C	СН	Ν	CH	CCN	CH	
С	СН	Ν	СН	СН	CCN	
С	CCN	СН	Ν	СН	СН	
С	СН	CCN	Ν	СН	СН	
C	N	СН	СН	Ν	СН	

【0262】第 23 表

[0263]

[0264]

\*【化86】

【0265】式中、R°及びRbは、以下の表に示す。

\*【表43】

[0266]

Sec. (1)

Rª	Rъ	K.	Rъ	R°	R <sup>b</sup>
Н	Ме	Q81	Ме	Q18	Ме
Ме	Ме	Q 8 2	Ме	Q14	Ме
Εt	Ме	Q83	Ме	Q 4 5	Ме
nP r	Ме	Q 1 0	Ме	Q72	Ме
<sup>i</sup> P r	Ме	Q 7	Ме	Q 1 3	Ме
¹B u	Ме	Q 8 4	Ме	ΟPh	Ме
°P r	Ме	Q 8 5	Ме	Q79	Ме
<sup>e</sup> Hex	Ме	<b>Q</b> 8	Ме	Ρh	H
Q80	Ме	<b>Q</b> 9	Ме	Ρh	Ме
Ρh	Ме	Q86	Ме	Ρh	Εt
Q 1	Ме	Q87	Ме	Ρh	<sup>n</sup> P r
Q 2	Ме	Q88	Ме	Ρh	iP r
Q 3	Ме	4 - Ph - Ph	Ме	Ρh	⁺B u
Q 4	Ме	Q 1 1	Ме	Ρh	°P r
Q 5	Ме	Q 1 2	Ме	Ρh	cllex
Q 6	Ме	Q 1 7	Ме	Рh	Рh

【0267】本発明の前記式(1)で表される化合物 は、チアゾリジン環又はオキサゾリジン環上に酸性水素 を有する。更に置換基Zが複素環芳香族基や複素脂環式 基を表す時、場合によっては塩基性窒素を有するものも ある。これらの化合物は所望によりそれぞれ適宜の塩基 又は酸を用いて薬理学的に許容しうる無毒性の塩とする こともできる。式(1)で表される化合物は、遊離の形 でも、又その薬理学的に許容しうる塩のいずれでも本発 明の目的に用いることができる。かかる塩基の塩として は例えば、アルカリ金属塩(リチウム塩、ナトリウム 塩、カリウム塩など)、アルカリ土類金属塩(カルシウ ム塩、マグネシウム塩、など)、アルミニウム塩、未置 換又はメチル、エチルあるいはベンジル基で置換されて いてもよいアンモニウム塩、有機アミン塩(メチルアミ ン塩、エチルアミン塩、ジメチルアミン塩、ジエチルア ミン塩、トリメチルアミン塩、トリエチルアミン塩、シ クロヘキシルアミン塩、エチレンジアミン塩、ビシクロ ヘキシルアミン塩、エタノールアミン塩、ジエタノール アミン塩、トリエタノールアミン塩、ピペラジン塩、ジ ベンジルピペリジン塩、デヒドロアビエチルアミン塩、 N, N' - ビスデヒドロアビエチルアミン塩、ベンザチ ン (N, N' -ジベンジルエチレンジアミン) 塩、グル カミン塩、メグルミン (N-メチルグルカミン) 塩、ベ ネタミン (N-ベンジルフェネチルアミン) 塩、トロメ タミン (2-アミノー2-ヒドロキシメチルー1, 3-プロパンジオール)塩、コリン塩、プロカイン塩)、塩 基性アミノ酸塩(リジン塩、オルニチン塩、アルギニン 塩など)、ピリジン塩、コリジン塩、キノリン塩があげ

られ、酸付加塩の例としては、例えば鉱酸塩(塩酸塩、 臭化水素酸塩、硫酸塩、硫酸水素塩、硝酸塩、リン酸 塩、リン酸水素塩、リン酸二水素塩など)、有機酸塩 (ぎ酸塩、酢酸塩、プロピオン酸塩、こはく酸塩、マロ ン酸塩、シュウ酸塩、マレイン酸塩、フマール酸塩、り んご酸塩、クエン酸塩、酒石酸塩、乳酸塩、グルタミン 酸塩、アスパラギン酸塩、ピクリン酸塩、炭酸塩な ど)、スルホン酸塩(メタンスルホン酸塩、ベンゼンス ルホン酸塩、トルエンスルホン酸塩など)をあげること ができる。これらの塩はいずれもそれぞれ公知の手段に より製造することができる。

## [0268]

## 【発明の実施の形態】

【0269】式(I)で表される化合物であるピラゾール系チアゾリジン類は、下記の合成法に従って製造される

【0270】製造に用いられる反応溶媒としては、当該 40 反応条件下において安定であり、かつ不活性で反応を妨 げないものが望ましい。かかる溶媒としては、水、アル コール類 (例えばメタノール、エタノール、プロパノー ルやブタノールやオクタノールなど)、セロソルブ類 (例えばメトキシエタノールなど)、オプロトン性極性有機溶媒類 (例えばジメチルホ ルムアミド、ジメチルスルホキシド、ジメチルアセタミド、テトラメチルウレア、スルホラン、N,N-ジメチルイミダゾリジノンなど)、エーテル類 (例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン でジオキサンなど)、脂肪族炭化水素類 (例えばペンタ

ン、nーへキサン、cーへキサン、オクタン、デカリン、石油エーテルなど)、芳香族炭化水素類(ベンゼン、クロロベンゼン、ニトロベンゼン、トルエン、キシレンやテトラリンなど)、ハロゲン系炭化水素類(例えばクロロホルム、ジクロロメタンやジクロロエタンなど)、ケトン類(アセトン、メチルエチルケトンやメチルブチルケトンなど)、低級脂肪族酸エステル(例えば酢酸メチル、酢酸エチルやプロピオン酸メチルなど)、アルコキシアルカン類(例えばジメトキシエタン、ジエトキシエタンなど)およびアセトニトリルなどの溶媒が\*10

\*挙げられる。これらの溶媒は反応の起こりやすさに従って適宜選択され、単一あるいは混合して用いられる。又場合によっては適当な脱水剤や乾燥剤を用いて非水溶媒として用いられる。以上述べた溶媒は本発明を実施する際の一例であって、本発明はこれらの条件に限定されるものではない。

【0271】製法1

[0272]

【化88】

【 O 2 7 3 】 〔式中、R¹、R²、R³、R<sup>6</sup>、X¹及びX²は前記 と同じ意味を表す。R<sup>9</sup>は、水素原子又はアミドの保護基 (例えば、Tr:トリチル等)を表す。〕

【0274】式(1)中、R\*及びR\*が一緒になって結合を表す化合物、すなわち式(I-1)で表される化合物は、式(II)で表される化合物と式(VI)で表される化合物と式(VI)で表される化合物を脱水縮合させることによって得ることができる。式(VI)で表される化合物は周知の化合物であるか、又は、J. Prakt. Chem., vol. 2, P253(1909)、J. Prakt. Chem., vol. 3, P45(1919)、Chem. Ber. vol. 118, P774(1985)やドイツ公開特許DE-3045059号に記載の方法により合成してこの反応に供することができる。又R\*が水素である式(VI)で表される化合物は、公知の手段を用いて、そのチアゾリジン環又はオキサゾリジン環上の3位の酸性水素を適当な置換基(例えばTr:トリチルなど)で保護した後にこの反応に供することもできる。

【0275】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基や酸の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、 アルコール類、セロソルブ類、非プロトン性極性有機溶 媒類、エーテル類、芳香族炭化水素類、ハロゲン系炭化 水素類、アルコキシアルカン類およびアセトニトリルな どの溶媒が挙げられる。

【0276】かかる塩基や酸の例としては、有機アミン 4類(例えばジメチルアミン、ジエチルアミン、ジイソプ※

※ロピルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、トリメチルアミン、トリエチルアミン、ピペリジン、ピペラジ
20 ン、ピロリジン、モルフォリン、ピリジン、メタノールアミンやエタノールアミンなど)、金属アルコキシド類(例えばナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、リチウムイソプロポキシドなど)、無機アルカリ金属塩(例えば炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、水素化ナトリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウムなど)、有機酸(例えば酢酸、トリクロロ酢酸やトリフルオロ酢酸など)、無機酸(リン酸など)などが挙げられ、これらは反応の起こり

30 【0277】この反応は又適当な脱水剤、例えばモレキュラーシブスや無水硫酸ナトリウムなどを用いたり、ディーンスターク管を使用して、反応により生じる水を反応系外に共沸留去することによって促進することもできる。

やすさに従って適宜選択して用いられる。

【0278】この反応は通常0℃から反応に用いた溶媒の沸点の範囲で行なわれ、好ましくは20℃ $\sim$ 120℃で行なう。反応時間は通常0.5~30時間である。

【0279】製法2

[0280]

【化89】

【0281】 [式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>6</sup>は前記と同じ意 味を表す。R<sup>10</sup>は、メチル、エチル、n-プロピル、i ープロピル、nーブチル及びtーブチル等のC<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>アル 50 キルを表す。Halは、塩素原子、臭素原子又はヨウ素

原子を表す。〕

【0282】式(I)中、 $R^4$ 及び $R^7$ がHであり、 $X^1$ がSを、 $X^2$ がNHを表す化合物、すなわち式(I-2e)( $R^4$ 、 $R^7$ =H、 $X^1$ =S、 $X^2$ =NH)で表される化合物は、式(VII)で表されるハロカルボン酸エステルにチオウレアを反応させることによって得ることができる。

【0283】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基や酸の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、 アルコール類、セロソルブ類や非プロトン性極性有機溶 媒類などの溶媒が挙げられ、好ましくはスルホランが用 いられる。

【0284】この反応は通常0℃から反応に用いた溶媒 の沸点の範囲で行なわれるが、好ましくは50℃~15 0℃で行なう。反応時間は通常0.5~10時間であ \* \*る。

【0285】又本反応の進行に伴いハロゲン化水素が副生するが、適当な塩基を用いてこれを捕捉して反応を促進することもできる。かかる塩基の例としては、有機アミン類(例えばジメチルアミン、ジエチルアミン、ジイソプロピルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、トリメチルアミン、トリエチルアミン、ピペリジン、ピペラジン、ピロリジン、モルフォリン、ピリジン、メタノールアミンやエタノールアミンなど)や無機アルカリ金属10塩(例えば酢酸ナトリウム、酢酸カリウムなど)が挙げられる。

【0286】製法3

[0287]

【化90】

【0288】 [式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>10</sup>及びHalは前記と同じ意味を表す。]

【0289】式(I)中、 $R^4$ 及び $R^7$ がHであり、 $X^1$ 、 $X^2$ が共にSを表す化合物、すなわち式(I-2b)( $R^4$ 、 $R^7=H$ 、 $X^1$ 、 $X^2=S$ )で表される化合物は、式(VII)で表されるハロカルボン酸エステルにアンモニウムジチオカルバメートを反応させ、次いで酸で処理することによっても得ることができる。

【0290】この反応は通常、水や適当な有機溶媒中、 又はこれらの混合溶媒中において行なわれる。かかる溶 媒としては、アルコール類、セロソルブ類や非プロトン 性極性有機溶媒類などの溶媒が挙げらる。

【0291】この反応は通常-10 $\mathbb{C}$ ~50 $\mathbb{C}$ 、好ましくは0 $\mathbb{C}$ ~30 $\mathbb{C}$ の範囲で行なわれ、反応時間は通常0.5~50時間である。

【0292】又本反応の進行に伴いハロゲン化水素が副※

※生するが、適当な塩基を用いてこれを捕捉して反応を促進することもできる。かかる塩基の例としては、有機アミン類 (例えばジメチルアミン、ジエチルアミン、ジイソプロピルアミン、ドリメチルアミン、トリエチルアミン、ピペリジン、ピペラジン、ピロリジン、モルフォリン、ピリジン、メタノールアミンやエタノールアミンなど)や無機アルカリ金属塩 (例えば炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、酢酸ナトリのムや酢酸カリウムなど)が挙げられる。

【0293】得られた付加物を、系中において酸(例えば塩酸など)で処理して、式(I-2b)で表される化合物を得る。

【0294】製法4

[0295]

【化91】

(VII)

KSCN

$$R^{1}$$
 $R^{2}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{3}$ 
 $R^{6}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{3}$ 
 $R^{6}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{3}$ 
 $R^{6}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{3}$ 
 $R^{6}$ 
 $R^{6}$ 
 $R^{3}$ 
 $R^{6}$ 
 $R^{6}$ 
 $R^{3}$ 
 $R^{6}$ 
 $R^{3}$ 
 $R^{6}$ 
 $R^{3}$ 

【0296】 [式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>10</sup>及びHalは前記と同じ意味を表す。]

129

【0297】式(1)中、 $R^4$ 及び $R^7$ がHであり、 $X^1$ が S、 $X^2$ がOを表す化合物、すなわち式(I-2a)( $R^4$ 、 $R^7$ =II、 $X^1$ =S、 $X^2$ =0)で表される化合物は、式(VII)で表されるハロカルボン酸エステルに、アルカリチオシアナート(例えばチオシアン酸カリウムやチオシアン酸ナトリウム)を反応させることによって、式(VIII)で表される化合物を得て、これを酸で処理することによっても得ることができる。

【0298】この反応は通常適当な有機溶媒中において 行なわれる。かかる溶媒としては、非プロトン性極性有 機溶媒類などの溶媒が挙げられる。 \*【0299】この反応は通常50℃~150℃、好ましくは80℃~120℃で行なわれ、反応時間は通常0. 5~10時間である。

【0300】式(VIII)で表される化合物は単離するか、又は取り出すことなく反応系中で次の酸処理を行ない、目的とする式(I-2a)で表される化合物を得る。ここで用いられる酸は例えば塩酸であり、アルコール類や非プロトン性極性有機溶媒中において行なわれる。この反応は50  $\mathbb{C}$   $\sim$  150  $\mathbb{C}$  、好ましくは70  $\mathbb{C}$   $\sim$  100  $\mathbb{C}$  で行なわれ、反応時間は通常 $5\sim 50$  時間である。

【0301】製法5

[0302]

【化92】

50

【0303】 〔式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁶、R<sup>7</sup>、R⁰、 X¹、X²及びHalは前記と同じ意味を表す。〕

【0304】式(I)中、R<sup>4</sup>及びR<sup>7</sup>が一緒になって結合を表す化合物を除く化合物、すなわち式(I-2)で表される化合物は、式(IX)で表されるハロメチルピラゾールと式(VI)で表される化合物を反応させることによっても得ることができる。式(VI)で表される化合物は周知の化合物であるか、又はUkr. Khim. Zh., vol. 16,P545(1950)、J. Med. Chem., vol. 34, P1538(1991)、J. Prakt. Chem., vol.2 79, P259(1909)、ibid vol.2,99, P56(1919)や日本特開昭59-216882号公報に記載の方法により合成してこの反応に供することもできる。又R<sup>9</sup>が水素である式(VI)で表される化合物は、公知の手段を用いて、その酸性水素を適当な置換基(例えばTr:トリチルなど)で保護した後にこの反応に供することが望ましい。

【0305】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、非プロトン性極性有機溶媒類、エーテル類やアルコキシアルカン類などが挙げられ、かかる塩基の例としては、アルカリ金属アミド類(例えばナトリウムアミドやカリウム 30 アミドなと)などの強塩基が挙げられ、これらは反応の 起こりやすさに従って適宜選択して用いられる。

【0306】さらにこの反応は、J. Amer. Chem. Soc., vol. 87, P4588(1965) やJ. Med. Chem., vol. 34, P15 38(1991)に記載の方法に準じて行うこともできる。この場合は通常、窒素のような不活性ガス雰囲気下において、ジメチルホルムアミドのような非プロトン性極性有機溶媒類中において式(VI)で表される化合物とマグネシウムメチルカーボネートを反応させてキレートを形成し、これに式(IX)で表されるハロメチルピラゾールを40 反応させて、式(I-2)で表される化合物を得ることができる。この反応は通常20℃~150℃、好ましくは70℃~100℃にて行なう。反応時間は用いる基質により増減するが、通常、キレート形成に0.5~2時間、ハロメチルピラゾールとの反応に0.5~5時間である。

【0307】このようにして得られた式(I-2)で表される化合物は、場合によっては公知の適当な方法によりチアゾリジン環の3位のアミド基を脱保護することができる。かかる方法としては、R<sup>o</sup>がTr:トリチルの場合は、トリフルオロ酢酸やトリクロロ酢酸などの有機酸

か、塩酸や硫酸のような無機酸を用いる。この反応は、 無溶媒で行なうか、あるいはテトラヒドロフランやジオ キサンのようなエーテル類、クロロホルムやジクロロメ タンのようなハロゲン化溶媒類などの溶媒中において、 0  $^{\circ}$   $^{$  \* 5時間で行なう。【0308】製法6【0309】【化93】

$$(X)$$

$$Z-W-V-W-R^{12}(XI)$$

$$Z-W-V-W-R^{12}(XI)$$

$$(XVIII)$$

$$(X-1;Y=CR^6R^7\text{and }R^4,R^7=\text{bond}$$

$$X-2;Y=CR^6R^7\text{and }R^4,R^7=\text{H}$$

$$(I-1a;Y=CR^6R^7\text{and }R^4,R^7=\text{bond}$$

$$I-2a;Y=CR^6R^7\text{and }R^4,R^7=\text{H}$$

$$R^9\neq H$$

I-2a;Y=CR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>and R<sup>4</sup>,R<sup>7</sup>=H R<sup>9</sup>=H)

【0310】〔式中、R²、R³、R⁴、R⁰、V、W、Y及びZは前記と同じ意味を表す。R¹²は、当該反応における求核置換の際の適当な脱離基を表し、かかる例としては、例えばクロル、ブロム、ヨード等のハロゲン、及びpートルエンスルホニルオキシ、ベンゼンスルホニルオキシ、メタンスルホニルオキシ等の芳香族又は脂肪族スルホニルオキシ基が挙げられる。〕

【0311】式(I)で表される化合物のうち、R'が-V -W-Zを表し、WがCOCH2である化合物は、例えば一般式 (XI) で表される化合物に代えて、Z-COCH2-Hal (W=COC H<sub>2</sub>、R<sup>12</sup>=Ha1、Z、Ha1は上記において説明される置換基 を表す。) で表される化合物を用いて得ることができ る。かかる化合物は公知であり市販入手可能であるもの を用いるか、公知の方法を用いて得ることができる。 (例えばZがピロール:英国公開特許1107677号、Zがオ キサゾール、チアゾール:日本特開昭61-85372号、トリ アゾール:米国特許4167626号など)。あるいはZ-COCH<sub>3</sub> (例えばZがフラン: Bull. Soc. Chim. Fr., P1760(197 3)、Zがチオフェン: Tetrahedron, 29(2), P413(1973)、 Zがピロール: J. Heterocyclic Chem., 27(5), P1209(1 990)、Zがピラゾール: Bull. Soc. Chim. Fr., P540(19 88), ibid., P318(1987), J. Heterocyclic Chem., 23 (1), P275(1986), Arch. Pharm., 316(7), P608(198 3)、Synlett., (7), P483(1991)、Zがイミダゾール: J. Heterocyclic Chem., 17(8), P1723(1980)、Zがトリア ゾール: J. Chem. Soc. C(20), P2005(1976)、Heterocy cles, 26(3), P745(1987)など)を出発原料として、公

知の適当なハロゲン化方法(例えば日本公開特許昭61-8 50

5372号に記載の方法など)を用いてハロゲン化しても得ることができる。更にはZ-CO<sub>2</sub>R'(R'は低級アルキルや置換又は未置換ベンジル、例えばZがチオフェン: Z. Chem., 9(1), P22(1969)、Synth. Commun., 20(16), P2537(1990)、Zがピロール: J. Org. Chem., 55(15), P4735(1990)、Chem. Pharm. Bull., 17(3), P582(1969)、Zがイミダゾール: 欧州公開特許506194号、Zがピラゾールやトリアゾール: Chem. Ber., 117(3), P1194(1984))を出発原料として、公知の適当な還元一酸化反応(例えば水素化ジイソブチルアルミニウム還元とそれに続く二酸化マンガン酸化など)によりZ-CHOを得て、これを例えばTetrahedron Letters, P4661(1972)に記載の方法を用いてZ-COCH<sub>2</sub>-halに誘導することもできる。

【0312】式(I)で表される化合物のうち、R<sup>1</sup>が-0-W-N(R<sup>8</sup>)-Zを表し、WがCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>である化合物は、例えば一般式(XI)で表される化合物のうち、Z-N(R<sup>8</sup>)-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-R<sup>12</sup>(W=CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>、R<sup>12</sup>は上記において説明される置換基を表す)で表される化合物を用いて得ることができる。かかる化合物は公知であり、市販入手可能であるものを用いるか、公知の方法、例えばJ. Med. Chem., 1994, vol. 37, P3980に記載の方法に準じて得ることができる。

【0313】式(I)で表される化合物は、式(X)で表される化合物の水酸基、チオール基又はアミノ基を、式(XI)で表される化合物と求核置換反応させることによっても得ることができる。式(X)で表される化合物は、R<sup>o</sup>の水素が適当な置換基(例えばTr:トリチルなど)で保護されていることが望ましい。

【0314】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、非プ ロトン性極性有機溶媒類、エーテル類、芳香族炭化水素 類、ハロゲン系炭化水素類、アルコキシアルカン類およ びアセトニトリルなどの溶媒が挙げられる。

133

【0315】かかる塩基の例としては、有機アミン類 (例えばジメチルアミン、ジエチルアミン、ジイソプロピルアミン、・リメチルアミン、トリエチルアミン、トリメチルアミン、トリエチルアミン、ピペリジン、ピペラジン、ピロリジン、モルフォリン、ピリジン、メタノールアミ 10 ンやエタノールアミンなど)、Acid Captor H:3,4-ジヒドロ-2H-ピリド〔1,2-a〕ピリミジン-2-オンやAcid Captor 9M:9-メチル-3,4-ジヒドロ-2H-ピリド〔1,2-a〕ピリミジン-2-オンなど金属アルコキシド類(例えばナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、リチウムイソプロポキシドやカリウム t ーブトキシドなど)や無機アルカリ金属塩(例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化リチウム、炭酸水素カリウム、水素化ナトリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウムなど)やアル\*20

\*カリ金属アミド(例えばナトリウムアミドなど)などが 挙げられ、これらは反応の起こりやすさに従って適宜選 択して用いられる。

134

【0316】この反応は通常-20℃から反応に用いた溶媒の沸点の範囲で行なわれ、好ましくは20℃ $\sim 15$ 0℃で行なう。反応時間は通常 $0.5\sim30$ 時間である。

【0317】このようにして得られた化合物のうち、式 (XVIII)で表されるチアゾリジン環部に保護基を施した 化合物は、T. W. Greene、P. G. M. Wuts "Protective Groups in Organic Synthesis" (1991)に記載の方法に 準じるか、あるいは製法5で述べた方法によりチアゾリジン環の3位のアミド基を脱保護することにより式(I)で示される化合物に導くことができる。

【0318】次に本発明化合物を合成する際の中間体の 製造法について説明する。

【0319】製法7

[0320]

【化94】

50

【0321】 [式中、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>12</sup>、V、W、及びZは」 前記と同じ意味を表す。

【0322】R<sup>13</sup>はC<sub>1</sub>-C<sub>7</sub>アルキル基、又はメトキシ基やエトキシ基により置換を受けていてもよいベンジル基をあらわす。〕

【0323】式(II)で表される化合物中、№が水素のものは、式(V)で表されるピラゾールカルボン酸エス

テルを出発原料位として合成することができる。すなわち、化合物(V)のピラゾールに直結した水酸基、チオール基又はアミノ基(VH、V=O、S、NR<sup>8</sup>)を、式(XI)で表される化合物と求核置換反応させることにより、式(IV)で表される化合物が合成される。化合物(IV)のカルボン酸エステル基を還元して、式(III)で表される化合物が合成される。化合物(III)は、そのヒドロ

40

135 キシメチル基を酸化することによって、式(II)で表される化合物へ導くことができる。

【0324】式(V)で表されるピラゾールカルボン酸 エステル類のうち、VHが水酸基を表す化合物は、例え ば、(R<sup>2</sup>=H、R<sup>3</sup>=H):Chem. Pharm. Bull., vol. 31(4), P 1228(1983), (R<sup>2</sup>=H, R<sup>3</sup>=Ph):Can. J. Chem., vol. 55 (1), P145 (1977),  $(R^2=1-Me, R^3=H):$  J. Heterocyclic C hem., vol. 30(4), P1097(1993)、日本特開昭63-185964 号公報、Chem. Pharm. Bull., vol. 31(4), P1228(198 3)、Chem. Ber., vol. 109(1), P253(1976)など、(R<sup>2</sup>=1 -Me、R3=Me): 独国公開特許公報2219484号、(R2=1-Me、R 3=C1): 独国公開特許公報2219484号、(R<sup>2</sup>=1-Me、R<sup>3</sup>=Br): Chem. Ber., vol. 109(1), P261(1976),  $(R^2=1-Ph, R^3=$ H):独国公開特許公報2928136号、(R<sup>2</sup>=1-CH<sub>2</sub>Ph、R<sup>3</sup>=H):C hem. Ber., vol. 112(5), P1712(1979),  $(R^2=1-(2-P)^2)$ y), R<sup>3</sup>=H): Justus Liebigs Ann. Chem., vol. 757, P100 (1972),  $(R^2=1-(2-benzthiazoly1), R^3=H):J.$  Chem. So c., Perkin Trans. 1, vol. (2), P297(1974),  $(R^2=1-$ (2-benzimidazolyl), R<sup>3</sup>=H): J. Chem. Soc., Perkin Tr ans. 1, vol. (2), P297(1974)に記載される方法に準じ て合成することができる。又、(R<sup>2</sup>=2-Me、R<sup>3</sup>=H)で示さ れる化合物は、Chem. Ber., vol. 111(2), P780(1978) に記載される方法で得られるベンゾイルオキシ体を、(R <sup>2</sup>=2-Et、R<sup>3</sup>=H)で示される化合物は、Chem. Ber., vol. 107(4), P1318(1974)に記載される方法で得られるアセ トキシ体を、(R<sup>2</sup>=2-Ph、R<sup>3</sup>=H)で示される化合物は、例 えば、Yakugaku Zasshi, vol. 83, P725(1963)に記載さ れる方法で得られるアセトキシ体を、公知の方法により 加水分解することにより得ることができる。

【0325】更に、(R²=2-Me、R³=Me)や(R²=2-Me、R³=Br)で示される化合物は、欧州公開特許公報394043号に記載される方法で得られるメトキシピラゾールカルボン酸アミド誘導体を適当な公知の方法を用いて、脱メチル化及び、アミド基の加水分解により対応するピラゾールカルボン酸を得て、これを公知の方法を用いてエステル化することによっても合成することができる。

【0326】式(V)で表されるピラゾールカルボン酸エステル類のうち、VHがチオール基を表す化合物は、例えば、(V=S、R²=H、R³=H): J. Org. Chem., vol. 28(12), P3433(1963)に記載されるピラゾールスルホン酸を出発原料として、公知の適当なハロゲン化剤、例えば五塩化リン、塩化ホスホリルやクロロ硫酸を用いてピラゾールスルホニルハライドを合成し、これを適当な還元剤、例えば、亜鉛ー塩酸、亜鉛アマルガム、塩化スズ、リチウムアルミニウムハイドライドやジボランなどを用いて還元して得ることができる。

【0327】式(V) で表されるピラゾールカルボン酸エステル類のうち、VHがアミノ基を表す化合物は、例えば、(<math>V=NH、 $R^2=H$ 、 $R^3=H$ ):Khim. -Farm. Zh., vol. 20(8), P947(1986)、(V=NH、 $R^2=1-Me$ 、 $R^3=H$ ):独国公開特

136

許公報2838029号、日本特開昭59-65089号公報、J. Org. Chem., vol. 54(2), P428(1989)、Chem. Pharm. Bul 1., vol. 35(8), P3235(1987)、(V=NH、R<sup>2</sup>=1-Ph、R<sup>3</sup>=H): 日本特開平4-20955号公報に記載される方法に準じて合成することができる。

【0328】式(IV)で表される化合物を合成する工程は、通常、製法6で説明される反応条件と同様な方法で行われる。

【0329】更に、式 (IV) で表される化合物のうち、 (-V-Z=NHPh、R²=H、R³=H)で示される化合物は、Collect. Czech. Chem. Commun., vol. 57(3), P656(1992)に記載の方法に従っても合成できる。(-V-Z=SPh、R²=1-Ph、R³=H)で示される化合物は、Chem. Ber., vol. 112(4), P1193(1979)、(-V-Z=SPh、R²=2-Ph、R³=H)で示される化合物は、Chem. Ber., vol. 112(4), P1206(1979)、(-V-Z=SO₂Ph、R²=H、R³=Me)で示される化合物は、Bull. Soc. Chim. Fr., vol. 9-10, Pt.2, P2746(1973)に記載の方法に従っても合成できる。

【0330】式 (III) で表される化合物を合成する工 20 程は、公知の適当な還元剤 (例えば、LAH: 水素化アルミニウムリチウム、SAH: 水素化アルミニウムナトリウム、水素化トリエトキシアルミニウムナトリウム、Red-Al: 水素化ビス (2-メトキシエトキシ) アルミニウムナトリウム、SBH: 水素化ホウ素ナトリウム、LBH: 水素化ホウ素リチウムなどの金属水素錯化合物、DIBAH: 水素化ジイソブチルアルミニウムハイドライドのような金属水素化物、CuBaCrOを触媒とした接触水添など)を用いて行われる。

【0331】更に、式 (III) で表される化合物は、式 (XIII) 〔式中、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^6$ 、Vは前記と同じ意味を表す。〕で表されるヒドロキシメチルピラゾール誘導体を式 (XI) で表される化合物で求核置換することによっても得ることができる。式 (XIII) で表される化合物は、例えば、( $R^2$ =H, I- $CH_2$ Ph, I-Ph,  $R^3$ =H,  $R^6$ =H, Me) : J. Heterocycl. Chem., vol. 16(3), P505(1979)や ( $R^2$ =I-Me、 $R^3$ =H,  $R^6$ =H, Me) : Arabian J. Sci. Eng., vol. 6(1), P3(1981)に記載される方法によっても合成することができる。この工程は、通常、製法6で説明される反応条件と同様な方法で行われる。

【0332】式(II)で表される化合物を合成する工程 は適当な酸化剤(例えば二酸化マンガン、PCC:ピリジ ニウムクロロクロメート、PDC:ピリジニウムジクロメ ート、DDQ:ジクロロジシアノベンゾキノン、クロラニ ル、Swern酸化:オキザリルクロリド〜ジメチルスルホ キシド〜第三級アミンや三酸化イオウピリジン錯体な ど)を用いて行われる。

【0333】 さらに上記の方法により得られた式(II) (R<sup>6</sup>=H) で表される化合物は、公知の方法により、そのホルミル基を適当なアルキル化剤によりアルキル化し て、式(II) (R<sup>6</sup>≠H) で表される化合物に導くことが

できる。

【0334】この工程はTetrahedron Letters, P955(1963) やChem. Ber. vol. 40, P479(1907)に記載されるようなジアゾメタンを用いる方法、Synth. Commun., vol. 14(8), P743(1984)に記載されるようなハロゲン化アル\*

【0336】 [式中、R¹、R²、R³、R³、R¹°、Halは前記と同じ意味を表す。R¹¹は、0R¹°(R¹°は前記と同じ意味を表す。) 又はメチル、エチル、nープロピル、iープロピル等のC₁-C₃アルキルを表す。〕

【0337】式 (VII) で表されるハロカルボン酸エステルは、式 (XVI) で表されるハロメチルピラゾールに、公知の方法によりマロン酸エステルや低級アシル酢酸エステルを反応させて、式 (XVII) で表される化合物を合成した後、これをハロゲン化することによって得ることができる。

【0338】式 (XVI) で表されるハロメチルピラゾールは、例えば、式 (XIII) 〔式中、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^6$ 、Vは前記と同じ意味を表す。〕で表されるヒドロキシメチルピラゾール誘導体を公知の方法、例えばSOCl<sub>2</sub>、 $POCl_3$ 、 $PCl_5$ 、HCl、 $SnCl_4$ 、HBr、 $PBr_3$ 、 $Br_2$ 、 $POBr_3$ 、X シルクロリド、トシルクロリドなどを用いてハロゲン化することによっても得られる。

【0339】式(XVII)で表される化合物のうち、R<sup>11</sup>がC<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>アルキルを表す化合物は、例えばJ. Amer. Che m. Soc., vol. 64, P435(1942)に記載の方法に準じて、適当な塩基(例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、ナトリウムアミド、カリウムアミド、ジインプロピルアミド、ブチルリチウム、金属ナトリウムや炭酸カリウムな

\*キルを用いる方法やJ. Org. Chem., vol. 30, P226(1965)に記載されるようなアルキルリチウムを用いる方法がある。

[0335]

【化95】

(XVII)

ど)存在下、式(XVI)で表されるハロメチルピラゾールにアセト酢酸メチルやアセト酢酸エチルのような低級アシル酢酸エステルを反応させて得ることができる。

20 【0340】式 (XVII) で表される化合物のうち、R<sup>11</sup> がOR<sup>10</sup>を表す化合物は、例えばJ. Amer. Chem. Soc., v ol. 74, P831(1952)やOrg. Synth. Coll. vol. 3, P705 (1955)に記載の方法に準じて、上記のような適当な塩基の存在下、式 (XVI) で表されるハロメチルピラゾールにマロン酸ジエチルやマロン酸ジ t ーブチルのようなマロン酸エステルを反応させて得ることができる。

【0341】式 (VII) で表される化合物を合成する工程は、例えばJ. Amer. Chem. Soc., vol. 71, P3107(1949) やTetrahedron Letters, vol. 28, P5505(1987)に記載の方法に準じて、適当な塩基 (例えば水酸化カリウム、ナトリウムメトキシドや炭酸カリウムなど) 存在下、適当なハロゲン化剤 (例えば臭素やN-クロロコハク酸イミドなど) を用いて行なう。

【0342】さらに式(VII)で表される化合物は、Zur. Russ. Fiz-Chim., vol. 21, P851(1951)に記載の方法に準じて、式(XVI)で表されるハロメチルピラゾールに、銅触媒存在下、ジアゾ酢酸エステルを反応させることによっても得ることができる。

[0343]

0 【化96】

【0344】 〔式中、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>9</sup>、R<sup>13</sup>、Hal及びVは前 記と同じ意味を表す。YはCR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>(R<sup>6</sup>は水素を表し、R<sup>7</sup>は R<sup>4</sup>と一緒に結合を表す。)を表し、R<sup>14</sup>はピラゾール環 上のV-H置換基の保護基を表す。〕

· . :--)

(XII-1;Y=CR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>and R<sup>4</sup>,R<sup>7</sup>=bond

XII-2,Y= $CR^6R^7$  and  $R^4$ ,  $R^7$ =H)

【0345】式(X)で表される中間体は以下の方法に

よっても合成することができる。すなわち、一般式 (V) で表される化合物のV-Hを適当な保護基R<sup>14</sup>で保護 し、化合物(XV)を得る。これのエステル基を還元して 化合物(XIV)を得て、これを更に酸化することにより 化合物(XIII)を得る。この化合物(XIII)は、化合物 (VI) (X1=S、X2=0、R9は水素原子又はアミドの保護基 を表し、例えばTr:トリチル基など)と縮合させて、化 合物(XII-1)へ導くことができる。化合物(XII-1) は、そのオレフィン結合部を還元することにより化合物 (XII-2) へ導くことができる。化合物 (XII-1) 又は化 合物 (XII-2) は、そのV-Hの保護基R<sup>14</sup>を脱保護して、 各々化合物 (X-1) 又は化合物 (X-2) を得ることができ

る。化合物 (X-1) 又は化合物 (X-2) は、化合物 (XI) との求核置換反応により、各々のピラゾール環上のV-H 基へ-W-V-W-Z基を導入し、化合物(I-1)又は化合物(I -2) へ導くことができる。

(X-1;Y=CR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>and R<sup>4</sup>,R<sup>7</sup>=bond

 $X-2;Y=CR^6R^7$  and  $R^4,R^7=H$ )

【0346】式(XV)で表される化合物は、式(V) [式 中、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>13</sup>、Vは前記と同じ意味を表す。〕で表さ 40 れるピラゾールカルボン酸エステル誘導体のV-H基を適 当な保護基R<sup>14</sup>で保護することによって得ることができ る。かかる保護基としては、次工程以下の反応条件下で 安定なものが好ましく、例えばC<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>アルコキシメチル 基(例えばMOM:メトキシメチル、MEM:2-メトキシエ トキシメチル、エトキシメチル、n-プロポキシメチル、 i-プロポキシメチル、n-ブトキシメチル、iBM:イソブ チルオキシメチル、BUM: tーブトキシメチル、POM:ピ バロイルオキシメチル及びSEM: トリメチルシリルエト キシメチル等が挙げられ、好ましくはC1-C2アルコキシ メチル基等が挙げられる)、置換チオメチル基(例えば MTM:メチルチオメチル等が挙げられる)、トリアルキ ルシリル基 (例えばTMS: トリメチルシリル、TES: トリ エチルシリル、TIPS:トリイソプロピルシリル、DEIP S: ジエチルイソプロピルシリル、DMIPS: ジメチルイソ プロピルシリル、DTBMS: ジーtーブチルメチルシリ ル、IPDMS:イソプロピルジメチルシリル、TBDMS: t-ブチルジメチルシリル、TDS: テキシルジメチルシリ ル、等が挙げられ、好ましくは t ーブチルジメチルシリ ル等が挙げられる)及びトリアルキルアリールシリル基 (例えばDPMS:ジフェニルメチルシリル、TBDPS: t-ブチルジフェニルシリル、TBMPS: t ーブチルジメトキ シフェニルシリル、TPS:トリフェニルシリル等が挙げ られる) などが挙げられ、より好ましくはMOM:メトキシ メチル基、MEM:メトキシエトキシメチル等のアルコキシ アルキル基や、TBDMS: t-ブチルジメチルシリル基等の置 換シリル基などが挙げられ、特にメトキシメチル基が好 ましい。

【0347】これらの反応は、例えば T. W. Greene、 P. G. M. Wuts "Protective Groupsin Organic Synthes is" (1991)に記載の方法に準じて行われるが、R14がメ トキシメチル基の場合、例えばメトキシメチルクロライ ドを用い、ジイソプロピルエチルアミン存在下、室温で 行うことができる。

【0348】このようにして得られた化合物(XV)は、製 法7において記載された化合物(IV)から化合物(II)を製 造する工程と同様な方法で、エステル基を還元して化合 物(XIV)を得て、これを更に酸化して化合物(XIII)へ 導くことができる。

【0349】式(XII-1)で表される化合物を合成する工 程は、化合物(XIII)と式(VI) [式中、X<sup>1</sup>はS、X<sup>2</sup>は0を表 し、R<sup>o</sup>は水素原子又はアミドの保護基(例えば、Tr:ト リチル等)を表す。〕で表されるチアゾリジン誘導体を 適当な条件下で脱水縮合するもので、製法1で説明され る反応条件と同様な方法で行うことができる。

6. 1

【0350】このようにして得られた化合物(XII-I) は、適当な還元条件下でオレフィン結合部を還元するこ とによって化合物(XII-2)へ導くことができる。かかる 方法としては、化合物(1)の部分構造の相互変換の項で 詳しく述べる。

【0351】化合物(XII)は、V-H基の保護基R<sup>14</sup>を脱保 護することにより、化合物(X)へ導くことができる。か かる反応は、例えば T. W. Greene、P. G. M. Wuts "Pr otective Groups in Organic Synthesis" (1991)に記載 の方法に準じて行われるが、R<sup>14</sup>がMOM:メトキシメチル 基やMEM:メトキシエトキシメチル等のアルコキシアルキ ル基の場合、メタノールやエタノール、テトラヒドロフ ラン中、塩酸や硫酸等の無機酸やトリフルオロ酢酸等の 有機酸を用いて、室温から用いた溶媒の沸点の範囲で行 うか、塩化メチレン中、臭化亜鉛や臭化ジメチルボラ ン、臭化ジイソプロピルチオボラン、臭化ジフェニルボ 50

ラン、などを用いて、室温から-78℃の範囲で行うこと ができる。又、R14がTBDMS: t-ブチルジメチルシリル基 等の置換シリル基の場合、テトラヒドロフランやジオキ サン、アセトニトリル中、テトラブチルアンモニウムフ ルオライドや弗化カリウム、ピリジン/弗化水素錯体、 トリフルオルボラン/エーテル錯体などを用いて、~78 ℃から用いた溶媒の沸点の範囲で行うことができる。

【0352】式(X)で表される化合物において、ピラゾ ール環上のV-H基に求核置換反応により置換基導入をす 10 る際には、チアゾリジン環部の酸性水素原子を適当な保 護基で保護しておくことが好ましい。かかる場合、化合 物(XIII)から化合物(XII-1)を得る工程において、原料 としてR<sup>o</sup>の水素が適当な置換基(例えばTr:トリチルな ど) で保護されている化合物(VI)を用いることができ る。又化合物(XII-1)、化合物(XII-2)及び化合物(X)に おいて、そのチアゾリジン環部の置換基R<sup>9</sup>が水素原子を 表す場合、その酸性水素を適当な保護基を用いて保護す る事も出来る。かかる場合の保護基としては、製法6で 記載されるV-H基の求核置換反応において安定なものが 20 好ましく、例えばC<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>アルコキシメチル基(例えばMO M:メトキシメチルなど)、置換シリル基(例えばTBDMS: t-ブチルジメチルシリルなど)、アリールメチル基 (例 えばTr:トリチル、DMTr:ジ(4-メトキシフェニル)フェ ニルメチル、DAM: ジ (4-メトキシフェニル) メチルな ど)、アリールオキシカルボニル基(例えば、2:ベン ジルオキシカルボニルなど)、C1-C4アルコキシカルボ ニル基(例えばBOC: t-ブトキシカルボニルなど)が挙げ られ、好ましくはトリチルやベンジルオキシカルボニル などが挙げられる。

【0353】これらの保護基は例えば T. W. Greene、 P. G. M. Wuts "Protective Groupsin Organic Synthes is" (1991)に記載の方法に準じて、導入、脱保護するこ とができる。例えば、MOM:メトキシメチル(導入;メト キシメチルクロリド、脱保護;塩酸やトリフルオロ酢 酸)、TBDMS: t-ブチルジメチルシリル(導入; t-ブチル ジメチルシリルクロライド、脱保護:テトラブチルアン モニウムフルオリド)、Tr:トリチル(導入;トリチル クロライド、トリエチルアミン、脱保護;塩酸やトリフ ルオロ酢酸)、2:ベンジルオキシカルボニル(導入:ベ 40 ンジルオキシカルボニルクロライド、脱保護;パラジウ ム炭素触媒存在下接触水添)、BOC:t-ブトキシカルボニ ル(導入;t-ブトキシカルボニルアンヒドリド、脱保 護;パラジウム炭素触媒存在下接触水添)のような反応 条件で行うことができる。

【0354】次にごのようにして得られた、式(I)で表 される化合物において、その部分構造の相互変換の方法 について述べる。

[0355]

【化97】

【 O 3 5 6 】 〔式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>9</sup>、X<sup>1</sup>及びX<sup>2</sup>は 前記と同じ意味を表す。〕

143

【0357】上記の方法により得られた式(I-1)(R<sup>4</sup> とR<sup>7</sup>が一緒になって結合を形成)で表される化合物は、適当な還元法、例えば適当な触媒の存在下で接触水添するか、適当な金属水素錯化合物を用いるか、低級アルコール、例えばメタノール中でマグネシウムやナトリウムアマルガムによりピラゾール環とチアゾリジン環又はオキサゾリジン環を連結する二重結合を還元して、式(I-2)(R<sup>4</sup>、R<sup>7</sup>=H)で表される化合物に導くことができる。

【0358】この反応は、接触水添の場合は通常、アルコール類、セロソルブ類、非プロトン性極性有機溶媒類、エーテル類、アルコキシアルカン類、低級脂肪族酸エステル類や低級脂肪酸中で行うが、好ましくはメタノール、エタノール、メトキシエタノール、ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン、酢酸エチルや酢酸を単一で用いるか、これらの混合溶媒で用いる。かかる触媒としてはパラジウム黒、パラジウム炭素や酸化白金などが用いられる。この\*

\*反応は通常、常温、常圧でも進行するが、反応の進行の 容易さに従って適宜加温、加圧をすることが望ましい。

【0359】金属水素錯化合物により還元を行う場合、水素化ホウ素ナトリウム、水素化ホウ素カリウム、水素化ホウ素カリウム、水素化ホウ素チトラメチルアンモニウムや水素化ホウ素亜鉛が用い、非プロトン性極性有機溶媒類中において0℃~150℃、好ましくは0℃~30℃で行う。又この還元反応の際に、ジメチルグリオキシム、2,2'-ビピリジルや1,10-フェナンスロリンなどのリガンド共存下、CoCl<sub>2</sub>、CoCl<sub>3</sub>やCo(OAc)<sub>2</sub>などのCo試薬を添加することにより、好ましくない副反応を抑制することもできる(W093/13095参照)。

20 【0360】アマルガムにより還元を行う場合、アルコール類、好ましくはメタノールやエタノール中において、-20℃から用いた溶媒の沸点の範囲で、好ましくは0℃から50℃の範囲で行うことができる。更にJ. Org. Chem., vol. 40, P127(1975)に記載される、マグネシウム/メタノールによる還元法も用いることができる。

[0361]

【化98】

【 O 3 6 2 】 〔式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>9</sup>、X<sup>1</sup>及び X<sup>2</sup>は前記と同じ意味を表す。〕

【0363】式 (I-2)  $(R^4, R^7=H)$  で表される化合物 は公知の方法により、チアゾリジン環又はオキサゾリジン環の 5 位の水素を適当なアルキル化剤(例えばョウ化メチルやョウ化エチルのようなハロゲン化アルキル類、硫酸ジメチルや硫酸ジエチルのような硫酸アルキル類、メチルトシレートやメチルメシレートのような脂肪族あるいは芳香族スルホン酸エステル類など)を用いてアルキル化して、式 (I-2)  $(R^4 \neq H, R^7=H)$  で表される化合物に導くことができる。

【0364】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、非プ ロトン性極性有機溶媒類、エーテル類やアルコキシアルカン類が挙げられ、テトラヒドロフランやジメトキシエタンが好ましい。塩基の例としてはアルカリ金属アミド類 (例えばLDA:リチウムジイソプロピルアミドやカリウムアミドなど) や脂肪族又は芳香族リチウム化合物類 (例えばnーブチルリチウム、tーブチルリチウムやフェニルリチウムなど) などが挙げられ、これらは反応の起こりやすさに従って適宜選択して用いられる。

【0365】この反応は通常-20 $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$ 100 $^{\circ}$ 0の範囲で行なわれ、好ましくは-10 $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$ 30 $^{\circ}$  $^{\circ}$ で行なう。反応時間は通常0.1 $^{\circ}$ 10時間である。

[0366]

【化99】

キシエタンを用いる。かかる酸の例としては、無機酸

(例えば塩酸、硫酸や臭化水素酸など) などが挙げら

【0370】この反応は通常50℃から反応に用いた溶 媒の沸点の範囲で行なわれ、好ましくは80℃~150

℃で行なう。反応時間は通常 0.5~30時間である。

10 れ、これらは反応の起こりやすさに従って適宜選択して

145

【0367】 (式中、R1、R2、R3及びR6は前記と同じ意 味を表す。〕

【0368】式 (I-2e) (X1=S、X2=NH) で表される化 合物は公知の方法により、チアゾリジン環 2位のイミノ 基を加水分解して、式 (I-2a) (X'=S、X<sup>2</sup>=0) で表され る化合物に導くことができる。

【0369】この反応は通常適当な有機溶媒中において 水および酸の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては 通常、アルコール類、セロソルブ類、非プロトン性極性 有機溶媒類、エーテル類やアルコキシアルカン類などの 溶媒が挙げられ、好ましくはメタノール、エタノール、\*

$$(Ic)$$
 $(X^1=0, X^2=S)$ 
 $(X^2=N, X^2=N)$ 
 $(X^3=N, X^2=N)$ 
 $(X^3=N, X^2=N)$ 

【0372】〔式中、R¹、R²、R³及びYは前記と同じ意 味を表す。]

【0373】式 (Ic) (X<sup>1</sup>=0、X<sup>2</sup>=S) で表される化合物 は公知の方法により、チアゾリジン環2位のチオン基を 酸化的条件下で、式 (Id) (X1=0、X2=0) で表される化 合物に導くことができる。

【0374】この反応は適当な酸化剤(例えば過酸化水 素、過酢酸、過安息香酸、メタクロル過安息香酸、モノ 過マレイン酸、モノ過フタル酸などの有機過酸化物、水 銀イオン、臭素、塩素、メタ過ヨウ素酸など)を用い、 通常水や非プロトン性極性有機溶媒(例えばジメチルホ ルムアミド、ジメチルスルホキシド、ジメチルアセタミ ド、テトラメチルウレア、スルホラン、N,N-ジメチルイ ミダゾリジノンなど)、エーテル類(例えばテトラヒド ロフランやジオキサンなど)、アルコキシアルカン類 (例えばジメトキシエタン、ジエトキシエタンなど) な どの溶媒中で行なわれる。これらは反応の起こりやすさ に従って適宜選択し、単一かあるいは組合せて用いられ

【0375】この反応は通常0℃から反応に用いた溶媒 の沸点の範囲で行なわれ、好ましくは20℃~100℃ で行なう。反応時間は通常0.5~30時間である。

る。

【0376】以上述べた化合物(II)、(III)、(I V) (VII) (VIII) (IX) (X) (XII) ( (XIII) 、 (XIV) 、 (XV) 、 (XVI) および (XVII) は 新規化合物であり、式(I)で示される化合物を製造す る際の中間体として有用である。

[0377]

用いられる。

[0371]

【化100】

【実施例】以下に、本発明の化合物の合成例、薬理試験 例及び製剤例を記述した。なお本発明はこれらによって 限定されるものではない。

## 【0378】実施例1

 $(X^1=0, X^2=0)$ 

5-((5-(2-ヒドロキシ-2-フェニルエトキ 30 シ) -1-メチル-3-ピラゾリル) メチリデン) チア ゾリジン-2, 4-ジオン(化合物(I-la-I))の合成

[0379]

【化101】

【0380】工程1

1-メチル-5-フェナシルオキシ-3-ピラゾールカ ルボン酸エチル (化合物 (IV-1))

[0381]

【化102】

【0382】5-ヒドロキシ-1-メチル-3-ピラゾ ールカルボン酸エチル (化合物 (V-1)) (日本特開昭6 · 50 3-185964号公報に記載の方法により合成した。) 171

mg (1.00mmol) とフェナシルクロリド (TC 1) 170mg (1.10mmol) をモレキュラーシブス脱水ジメチルホルムアミド4mlに溶解した。この溶液に無水炭酸カリウムを144mg加え、室温下で終夜攪拌した。この反応液に飽和食塩水5mlを加え、クロロホルム45mlで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後に、無水硫酸マグネシウムを用いて乾燥し、乾燥剤を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:酢酸エチル/ヘキサン2:1) に供し、無色粉末の目的物質(化 10合物 (IV-1))を285mg (98.6%) 得た。

[ 0 3 8 3 ] MS(FAB) m/e: 289 (M+H)  $^+$  60 MHz  $^1$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  :1.35(3H, t), 3.79(3H, s), 4.33(2H, q), 5.31(2H, s), 5.98(1H, s), 7.40-7.65(3 H, m), 7.8-8.0(2H, m)

148

【0384】同様の方法により化合物 (V-1) 又は1-tープチルー5ーヒドロキシー3ーピラゾールカルボン酸エチル (化合物 (V-2))、5ーヒドロキシー1ーフェニルー3ーピラゾールカルボン酸エチル (化合物 (V-3))を出発原料として、化合物 (IV-2)~ (IV-13)を合成した。(表中の $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^{13}$ 、W及びZは化合物 (IV)の置換基に対応する。)

[0385]

【化103】

$$R^3$$
  $CO_2R^{13}$   $Z-W-O$   $N$   $R^2$   $R^1$ 

( IV ) R<sup>1</sup>=-O-W-Z

【0386】 【表44】

出発原料	化合物番号	R <sup>2</sup>	RЗ	R13	Z-W
V-1	I V-2	1-Me	Н	Et	PhCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>
V-2	IV-3	1- <u>t</u> -Bu	Н	Et	PhCOCH <sub>2</sub>
V-3	I V-4	1-Ph	Н	Et	PhCOCH <sub>2</sub>
V-1	IV-5	1-Me	Н	Et	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH <sub>2</sub>
V-2	IV-6	1- <u>t</u> -Bu	Н	Et	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH <sub>2</sub>
V-3	IV-7	1-Ph	Н	Eŧ	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH <sub>2</sub>
v-1	I V-8	1-Me	Н	Et	3-Me-2-benzo[b]thiophenyl-COCH <sub>2</sub>
V-1	I V-9	I-Me	Н	Et	2-benzo[b]furanyl-COCH <sub>2</sub>
v-1	IV-10	1-Me	Н	Et	5-Me-1-Ph-4-pyrazoly1-COCH <sub>2</sub>
V-1	I V-1 1	1-Me	Н	Et	3-Br-1-Me-2-indolyl-COCH <sub>2</sub>
V-1	IV-12	l-Me	Н	Et	3-indoly1-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>
V-1	11/-13	1-Me	Н	Et	3-Ph-5-isoxazolyl-COCH₂

化合物番号	性状	融点(℃)	MS(m/e)
IV-2	無色粉末		274 (M) <sup>+</sup> EI
IA-3	褐色粉末		331 (M+H) * FAB
IV-4	褐色油状物質		351 (M+H) * FAB
IV-5	淡黄色粉末	181. 8-183. 2	370 (M+H) * FAB
IV-6	淡褐色粉末		411(M) + EI
IV-7	淡褐色粉末		431 (M) + EI
IA-8	淡褐色粉末		358(M) + EI
IV-9	淡黄色粉末		328 (M) + EI
IV-10	無色粉末		368 (M) + EI
IV-11	無色結晶		419(M) + EI
IV-12	紫色粉末		313(M) + EI
IV-13	淡褐色粉末		356 (M+H) + FAB

# 【0387】化合物(IV-2)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl $_{3}$ )  $\delta$ :1.35(3H, t), 3.07(2H, t), 3.66(3H, s), 4.29(2H, t), 4.3(2H, q), 6.07(1H, s), 7.25(5H, s)

化合物(IV-3)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl $_{3}$ )  $\delta$ :1.34(3H, t), 1.68(9H, s), 4.30(2H, q), 5.32(2H, s), 6.02(1H, s), 7.3-7.6(3H, 50 m), 7.8-8.0(2H, m)

#### 化合物(IV-4)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.35(3H, t), 4.35(2H, q), 5. 38 (2H, s), 6. 12 (1H, s), 7. 3-7. 6 (6H, m), 7. 7-7. 9 (4 H, m)

#### 化合物(IV-5)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.40(3H, t), 2.73(3H, s), 3.86(3H, s), 4.35(2H, q), 5.36(2H, s), 6.06(1H, s),7. 3-7. 5 (3H, m), 7. 8-8. 1 (2H, m)

## 化合物(IV-6)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.35(3H, t), 1.70(9H, s), 2.72(3H, s), 4.32(2H,q), 5.33(2H, s), 6.07(1H, s), 7.4-8.1(5H, m)

## 化合物(IV-7)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.37 (3H, t), 2.72 (3H, s), 4.37(2H, q), 5.42(2H,s), 6.18(1H, s), 7.3-8.1(10H,

# 化合物(IV-8)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.35(3H, t), 2.79(3H, s), 3.85(3H, s), 4.35(2H, q), 5.18(2H, s), 6.07(1H, s), 7. 42-7. 55 (2H, m), 7. 78-7. 98 (2H, m)

#### 化合物(IV-9)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.40 (3H, t), 3.88 (3H, s), 4. 39 (2H, q), 5. 38 (2H, s), 6. 12 (1H, s), 7. 32-7. 88 (5

## 化合物(IV-10)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.37 (3H, t), 2.61 (3H, s), 3.85(3H, s), 4.36(2H, q), 5.11(2H, s), 6.07(1H, s), 7.50(5H, s), 8.09(1H, s)

### 化合物(IV-II)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.36(3H, t), 3.84(3H, s), 4.01(3H, s), 4.37(2H,q), 5.51(2H, s), 6.07(1H, s), 7.11-7.77 (4H, m)

# 化合物(IV-12)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.35(3H, t), 3.26(2H, t), 3.66(3H, s), 4.31(2H, t), 4.37(2H, q), 6.03(1H, s), 7.05-8.1(6H, m)

# 化合物(IV-13)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.37(3H, t), 3.87(3H, s), 4. 37 (2H, q), 5. 35 (2H, s), 6. 07 (1H, s), 7. 35-7. 92 (6 H, m)

## 【0388】工程2

3-ヒドロキシメチル-5-(2-ヒドロキシ-2-フ ェニルエトキシ) - 1 - メチルピラゾール (化合物 (II I-1)

150

[0389]

【化104】

【0390】水素化アルミニウムリチウム897mg (23.6mmol) のモレキュラーシーブス脱水テト ラヒドロフラン50mⅠ懸濁液を、窒素雰囲気下0℃に 冷却し、そこへ化合物 (IV-I) 4.53g (15.7m mol) のモレキュラーシーブス脱水テトラヒドロフラ ン(100ml)溶液を徐々に滴下した。滴下後、氷浴 をはずし、室温で5.5時間撹拌した。この反応液に含 水硫酸マグネシウムを加えて反応を停止後、無機塩をセ ライト濾過により除去し、テトラヒドロフランでよく洗 20 浄した。濾液の溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリ カゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:6%メタノ ールークロロホルム)に供し、淡黄色固体の目的物質 (化合物 (III-1)) を4.44g (定量的) 得た。

[0391] MS(EI) m/e: 248(M)+

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  :3. 2-4. 2(2H, br), 3. 44(3H, s), 4.06(2H, d), 4.41(2H, s), 5.02(1H, t), 5.44(1 H, s), 7.30(5H, s)

【0392】同様の方法により化合物 (IV-2) ~ (IV-1 3) を出発原料として、化合物(III-2)~(III-13)を 30 合成した。 (表中のR<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、W及び2は化合物 (III) の置換基に対応する。)

[0393]

【化105】

[0394] 【表45】

40

出発原料	化合物番号	R²	R <sup>3</sup>	Z-W
IV-2	111-2	I-Me	H	PhCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>
IV-3	111-3	1- <u>t</u> -Bu	Ħ	PhCH (0H) CH <sub>2</sub>
IV-4	III-4	1-Ph	Н	Р <b>ЬСН (ОН) СН₂</b>
IV-5	i11-5	1-Me	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-CH(OH)CH <sub>2</sub>
1V-6	111-6	1- <u>t</u> -Bu	H	5-Me-2-Ph-4-oxazoly1-CH(OH)CH <sub>2</sub>
IV-7	111-7	1-Ph	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-CH(OH)CH <sub>2</sub>
IV-8	111-8	1-Me	Н	3-Me-2-benzo[b]thiophenyl-CH(OH)CH <sub>2</sub>

151	152
IV-9 III-9 I-Me H 2-benzo[b]furany	1-CH (OH) CH <sub>2</sub>
IV-10 III-10 I-Me ll 5-Me-1-Ph-4-pyrazol	yl-CH(OH)CH <sub>2</sub>
IV-11	-CH (OH) CH <sub>2</sub>
1V-12	l <sub>2</sub>
IV-13 III-13 1-Me H 3-Ph-5-isoxazolyl	-CH (OH) CH <sub>2</sub>

化合物番号	性状	MS(m/e)	
111-2	無色粉末	232 (M) <sup>+</sup> EI	
111-3	褐色油状物質	290 (M) * EI	
111-4	淡黄色粉末	310 (M) * EI	
111-5	褐色油状物質	329 (M) * EI	
111-6	赤色アモルファス	371 (M) + EI	
111-7	褐色アモルファス	391 (M) + EI	
111-8	淡褐色粉末	318(M) + EI	
111-9	赤褐色アモルファス	288 (M) + EI	
111-10	淡黄色アモルファス	329 (M+H) + FAB	
111-11	橙色アモルファス	380 (M+H) + FAB	
111-12	褐色アモルファス	271 (M) + EI	
111-13	赤褐色アモルファス	315(M) + EI	

## 【0395】化合物(III-2)

60 MHz  $^{4}$ H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  :3.0(1H, br s), 3.03(2H, t), 3.48(3H, s), 4.16(2H, t), 4.48(2H, br s), 5.46(1 H, s), 7.16(5H, s)

# 化合物 (III-3)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.46(9H, s), 2.9(2H, br), 4.08(2H, d), 4.43(2H, s), 5.04(1H, t), 5.50(1H, s), 7.31(5H, s)

# 化合物 (III-4)

60 MHz 'H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  :2.2(2H, br), 4.19(2H, d), 4.60(2H, s), 5.1(1H, t), 5.66(1H, s), 7.2-7.5(10H, m)

# 化合物 (III-5)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>) δ:2.42(3H, s), 2.6(2H, br s), 3.57(3H, s), 4.26(2H, m), 4.49(2H, s), 5.0(1H, m), 5.54(1H, s), 7.3-8.1(5H, m)

## 化合物 (III-6)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl $_{3}$ )  $\delta$  :1.48(9H, s), 2.40(3H, s), 2.4(2H, br s), 4.28(2H, d), 4.51(2H, s), 5.03(1H, t), 5.57(1H, s), 7.2-8.0(5H, m)

# 化合物 (III-7)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  :2. 25 (3H, s), 4. 33 (2H, d), 4. 55 (2H, s), 4. 98 (1H, t), 5. 70 (1H, s), 7. 2-8. 0 (10H, m)

# 化合物 (III-8)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ:2.42(3H, s), 3.3(2H, br), 3.59(3H, s), 4.26(2H, d), 4.46(2H, s), 5.53(1H, t), 5.58(1H, s), 7.35-7.92(4H, m) 化合物 (III-9)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ:3.53(3H, s), 4.4(2H, s), 4.40(2H, br), 4.43(2H, d), 5.22(1H, t), 5.68(1H, s), 6.79(1H, s), 7.12-7.57(4H, m) 化合物 (III-10)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ:2.31(3H, s), 3.55(3H, s), 3.7(2H, br), 4.19(2H, d), 4.48(2H, s), 5.05(1H, m), 5.55(1H, s), 7.40(5H, s), 7.59(1H, s) 化合物 (III-11)

30 60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDC1<sub>3</sub>) δ:2.96(3H, s), 3.50(2H, s), 3.88(3H, s), 4.35(2H, d), 4.46(2H, s), 5.53(1H, s), 5.6(1H, m), 7.00-7.57(4H, m)

# 化合物 (III-12)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ:2.53(1H, s), 3.22(2H, t), 3.53(3H, s), 4.27(2H, t), 4.51(2H, s), 5.49(1H, s), 7.05-8.29(6H, m)

# 化合物 (III-13)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  :3. 49(3H, s), 3. 6(2H, br), 4. 32(2H, d), 4. 49(2H, s), 5. 23(1H, t), 5. 56(1H, s), 6. 62(1H, s), 7. 25-7. 86(5H, m)

# 【0396】工程3

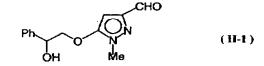
5- (2-ヒドロキシ-2-フェニルエトキシ) -1-メチルピラゾール-3-カルバルデヒド(化合物(II-1))

# [0397]

40

50

# 【化106】



【0398】 [二酸化マンガン酸化による化合物(II)の合成] 化合物(III-1)2.72g(11.0mmo1)をクロロホルム108mlおよびメタノール2mlに溶解した。この溶液に活性二酸化マンガン5.23gを加え、室温下で8時間攪拌した。酸化剤残渣をセライト濾過により濾別した後に、得られた濾液の溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:酢酸エチルーへキサン5:2)に供し、無色油状の目的物質(化合物(II-1))を1.53g(56.6%)得た。

[ O 3 9 9 ] MS(EI) m/e: 246(M)+

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1 $_{3}$ )  $\delta$ :2.80(1H, brs), 3.69(3H, s), 4.13(2H, d), 5.07(1H, t), 5.95(1H, s), 7.34(5H, s), 9.62(1H, s)

154

【0400】同様の方法により化合物 (III-2) ~ (III-5) を出発原料として、化合物 (II-2) ~ (II-6) を合成した。なお化合物 (II-3) および (II-4) については、出発原料 (III-3) の反応により同時に生成した。 (表中のR<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、W及びZは化合物 (II) の置換基に対

応する。) 【0401】

【化107】

Z---W-O 
$$\frac{R^3}{N}$$
 CHO  $\frac{R^1}{R^2}$   $R^1 = -0 - W - Z$   $R^6 = H$ 

【0402】 【表46】

出発原料	化合物番号	R²	R³	Z-W
111-2	11-2	l-Me	н	PhCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>
111-3	11-3	$1-\underline{\mathbf{t}}-\mathbf{B}\mathbf{u}$	Н	PhCH (OH) CH <sub>2</sub>
111-3	11-4	1- <u>t</u> -Bu	Н	PhCOCH <sub>2</sub>
III-4	11-5	1-Ph	H .	PhCH(OH)CH₂
111-5	11-6	1-Me	Н	$5\text{-Me-}2\text{-Ph-}4\text{-}oxazolyl\text{-CH (OH) CH}_2$

10

 化合物番号	性状	融点(℃)	MS(m/e)	
11-2	無色油状物質		230 (M) + EI	
11-3	淡黄色油状物質		288 (M) + EI	
I I –4	無色針状結晶		244 (M) + EI	
II-5	黄色油状物質		308 (M) + EI	
11-6	褐色油状物質		327 (M) + EI	
		•		

# 【0403】化合物 (II-2)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDC1<sub>3</sub>) δ:3.08(2H, t), 3.67(3H, s), 4.25(2H, t), 5.95(1H, s), 7.21(5H, s), 9.67(1H, s) 化合物 (11-3)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.56(9H, s), 2.69(1H, br), 4.16(2H, d), 5.10(1H, t), 6.01(1H, s), 7.32(5H, s), 9.65(1H, s)

化合物 (II-4)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ:3.84(3H, s), 5.34(2H, s), 5.96(1H, s), 7.4-7.9(5H, m), 9.70(1H, s) 化合物 (HI-5)

60 MHz  $^{1}\text{H-NMR}(\text{CDC1}_{3})$   $\delta:2.63(1\text{H, br}),~4.19(2\text{H, d}),$  5.05(1H, t), 6.11(1H,s), 7.2-7.6(10H, m), 9.77(1H, s)

化合物 (II-6)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ:2.36(3H, s), 3.6(1H, br s), 3.65(3H, s), 4.3(2H, m), 5.02(1H, t), 6.01(1H, s), 7.2-8.0(5H, m), 9.63(1H, s)

【0404】1-メチル-5-フェナシルオキシピラゾ

ールー3ーカルバルデヒド(化合物(II-7))

[0405]

【化108】

【0406】 [Swern酸化による化合物 (II) の合 d0 成] 塩化オキサリル175μ1 (2.01mmol) のモレキュラーシーブス脱水ジクロロメタン2.5ml溶液を窒素雰囲気下、-78℃に冷却し、そこヘモレキュラーシーブス脱水ジメチルスルホキシド353mg (4.98mmol) のモレキュラーシーブス脱水ジクロロメタン1.5ml溶液を滴下後、-78℃にて30分間攪拌した。この溶液に化合物 (III-l) 124mg (0.500mmol) のモレキュラーシーブス脱水ジクロロメタン3.0ml溶液を徐々に滴下した後に、-78℃にて1時間攪拌した。この反応液にモレキュラーシーブス脱水トリエチルアミン1.4mlを滴下した後

に、室温まで昇温し、水5mlを加えてクロロホルム45mlで抽出した。有機層を無水硫酸ナトリウムを用いて乾燥し、乾燥剤を遮別後、得られた遮液の溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:酢酸エチルーヘキサン1:1)に供し、無色針状晶の目的物質(化合物(II-7))を101mg(82.4%)得た。

[0407] mp 140-141  $^{\circ}$ C

MS(EI) m/e: 244(M)+

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1 $_{3}$ )  $\delta$  :3.84(3H, s), 5.34(2H, s), 5.96(1H, s), 7.4-7.9(5H, m), 9.70(1H, s)

【0408】同様の方法により化合物 (III-5) ~ (III

-11) を出発原料として、化合物 (II-8) ~ (II-14) を 合成した。 (表中のR<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、W及び Z は化合物 (II) の 置換基に対応する。)

【0409】 【化109】

Z-W-O N 
$$R^2$$
 (II)
$$R^1 = -O-W-Z$$

$$R^6 = H$$

0 【0410】 【表47】

		<del></del>		
出発原料	化合物番号	R <sup>2</sup>	R³	Z-W
111-5	11-8	1-Me	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH <sub>2</sub>
111-6	11-9	1- <u>t</u> -Bu	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH <sub>2</sub>
111-7	11-10	1-Ph	H	5-Me-2-Ph-4-oxazoly1-COCH <sub>2</sub>
111-8	11-11	1-Me	Н	3-Me-2-benzo[b]thiopheny1-COCH <sub>2</sub>
111-9	11-12	1-Me	Н	2-benzo[b]furanyl-COCH <sub>2</sub>
111-10	11-13	1-Me	Н	5-Me-1-Ph-4-pyrazolyl-COCH <sub>2</sub>
111-11	11-14	l-Me	Н	3-Br-1-Me-2-indolyl-COCH <sub>2</sub>

化合物番号	性状	融点(℃)	MS(m/e)	
11-8	淡黄色粉末		325 (M) + EI	
11-9	淡褐色粉末	158-160	367 (M) + EI	
11-10	淡褐色粉末	125-128	387 (M) + EI	
I I - I 1	淡黄色粉末		314 (M) + EI	
II-12	橙色粉末		284 (M) + EI	
11-13	無色粉末		324 (M) + EI	
11-14	淡褐色粉末		375 (M) + EI	

# 【0411】化合物 (II-8)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDC1 $_{3}$ )  $\delta$  :2. 69 (3H, s), 3. 86 (3H, s), 5. 37 (2H, s), 5. 99 (1H, s), 7. 39-7. 53 (3H, m), 7. 90-8. 09 (2H, m), 9. 73 (1H, s)

化合物 (II-9)

(...)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDC1 $_{3}$ )  $\delta$  :1.74 (9H, s), 2.72 (3H, s), 5.40 (2H, s), 6.09 (1H, s), 7.4-7.6 (3H, m), 7.9-8.1 (2H, m), 9.77 (1H, s)

化合物 (II-10)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDC1<sub>3</sub>) δ:2.67(3H, s), 5.43(2H, s), 6.13(1H, s), 7.3-8.1(10H, m), 9.86(1H, s) 化合物 (II-11)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1 $_{3}$ )  $\delta$  : 2. 79 (3H, s), 3. 90 (3H, s), 5. 18 (2H, s), 6. 02 (1H, s), 7. 42-8. 10 (4H, m), 9. 72 (1 H, s)

化合物 (II-12)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  : 3.89(3H, s), 5.38(2H, s),

6.06(1H, s), 7.28-7.84(5H, m), 9.78(1H, s) 化合物 (II-13)

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR (CDC1<sub>3</sub>) δ:2.59 (3H, s), 3.89 (3H, s), 5.12 (2H, s), 6.01 (1H, s), 7.50 (5H, s), 8.07 (1H, s), 9.79 (1H, s)

化合物 (II-14)

40 60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1 $_{3}$ )  $\delta$  : 3. 87 (3H, s), 4. 00 (3H, s), 5. 53 (2H, s), 6. 03 (1H, s), 7. 40-7. 76 (4H, m), 9. 75 (1H, s)

【0412】 [PCC酸化による化合物(II) の合成] クロロクロム酸ピリジニウム1.041g(4.828 mmol)、酢酸ナトリウム401mg(4.89mm ol)、粉砕したモレキュラーシーブス4A0.50g 及びセライト1.01gをモレキュラーシーブス脱水ジ クロロメタン30ml懸濁液に、化合物(III-1)21 0mg(0.846mmol)のモレキュラーシーブス 50 脱水ジクロロメタン10ml溶液を0℃で滴下し、0℃ で90分、次いで室温で140分撹拌した。無機塩を濾 別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカ ラムクロマトグラフィー(溶離液:4%メタノールーク

ロロホルム) に供し、無色針状晶の目的物質(化合物(II-7)) を86mg(41.5%)得た。

【0413】〔三酸化硫黄ピリジン錯塩酸化による化合物(II)の合成〕化合物(III-I)80mg(0.32mmol)のモレキュラーシーブス脱水ジメチルスルホキシド4ml溶液に三酸化硫黄ピリジン錯塩304mg(1.91mmol)及びトリエチルアミン196mg(1.94mmol)のモレキュラーシーブス脱水ジメチルスルホキシド4ml溶液を滴下し、室温で4時間撹拌した。氷水を加えて酢酸エチル抽出後、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、乾燥剤を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(展開液:酢酸エチルーへキサン1:1)に供し、無色油状の目的物質(化合物(II-I))を39mg(48.9%)、及び無色針状晶の化合物(II-7)を3mg(4.0%)得た。

# 【0414】工程4

5-((5-(2-ヒドロキシ-2-フェニルエトキシ)-1-メチル-3-ピラゾリル)メチリデン)チア ゾリジン-2,4-ジオン(化合物(I-la-I))

【0415】

【0416】化合物 (II-1) 1. 53g (6.21mm o I) 及びチアゾリジンジオン974mgをトルエン60m I に懸濁させた。この溶液に氷酢酸  $108\mu$  I、次いでピペリジン $122\mu$  I を加え、130で140分

間攪拌した。原料の消失を薄層クロマトグラフィーで確認後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をテトラヒドロフランークロロホルムに溶解した。飽和食塩水を用いてこの溶液を洗浄した後、無水硫酸マグネシウムを用いて乾燥した。乾燥剤を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:テトラヒドロフランーへキサン1:2)、次いで分取用薄層クロマトグラフィー(展開液:テトラヒドロフランーへキサン1:2)に供し、無色粉末の目的物質(化合物(I-Ia-I))を2.11g(98.3%)得

158

## [0417] mp 172.8-174.3 °C

MS(EI) m/e: 345(M) +

た。

500 MHz <sup>1</sup>H-NMR(d<sup>6</sup>-acetone) δ:3.70(3H, s), 4.21(1H, dd, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> = 10.3 Hz, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz), 4.27(1H, dd, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> = 10.3 Hz, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.9 Hz), 4.94(1H, d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 4 Hz), 5.15(1H, ddd, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.9 Hz, <sup>3</sup>J<sub>IH</sub> = 4 Hz), 5.77(1H, s), 7.30(1H, t, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.3 Hz), 7.38(2H, dd, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.3 Hz, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz), 7.
20 51(1H, s), 7.52(2H, d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz), 12.3(1H, s) 【0418】同様の方法により化合物(II-2)~(II-14)を出発原料として、化合物(I-1a-2)~(I-1a-14)を合成した。(表中のR<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、W及びZは化合物(I-1a)の置換基に対応する。)

[0419]

【化111】

( I-la ) R¹= -O-W-Z R<sup>6</sup>= H

【0420】 【表48】

出発原料	化合物番号	R <sup>2</sup>	R³	Z-W
11-2	I-1a-2	1-Me	Н	PhCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>
11-3	I-1a-3	1- <u>t</u> -Bu	Н	P <b>h</b> CH (0H) CH₂
II-4	I-1a-4	1- <u>t</u> -Bu	H	PhCOCH <sub>2</sub>
II-5	I-1a-5	1-Ph	Н	PhCH (0H) CH <sub>2</sub>
II-6	I-1a-6	1-Me	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-CH(OH)CH <sub>2</sub>
II-7	I-1a-7	l-Me	Н	PhCOCH <sub>2</sub>
II-8	I-1a-8	1-Me	H	$5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH_2$
11-9	I-1a-9	1- <u>t</u> -Bu	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH <sub>2</sub>
II-10	I-1a-10	1-Ph	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH <sub>2</sub>
- 11-11	I-1a-11	1-Me	Н	3-Me-2-benzo[b]thiophenyl-COCH <sub>2</sub>
11-12	I-1a-12	1-Me	Н	2-benzo[b]furanyl-COCH <sub>2</sub>
II-13	I-1a-13	1-Me	Н	5-Me-1-Ph-4-pyrazolyl-COCH₂
II-14	I-1a-14	1-Me	Н	$3-Br-1-Me-2-indolyl-COCH_2$

30

化合物番号	性状	融点(℃)	MS(m/e)
I-1a-2	淡黄色粉末	158-161	329 (M) + EI
I-1a-3	無色結晶	108. 4-110. 6	387 (M) + EI
I-1a-4	淡褐色結晶	216. 8-218. 7	385(M) * EI
I-1a-5	淡褐色結晶	192. 4-194. 5	407(M) * EI
I-1a-6	無色結晶	185-187	426 (M) * EI
I-1a-7	無色粉末	214-216	344 (M+H) * FAB
I-1a-8	淡褐色結晶	208-211	424(M) + EI
I-1a-9	褐色結晶	213-216	466(M)* EI
I-1a-10	黄褐色粉末	275-280 (decomp.)	486 (M) + EI
I-1a-11	淡褐色粉末	258-260	413(M) + EI
I-la-12	淡褐色粉末	250-260 (decomp.)	383 (M) + EI
I-1a-13	淡褐色粉末	236-240	424 (M+H) + FAB
I-1a-14	褐色粉末	243-246	475 (M+H) + FAB

## 【0421】化合物 (I-la-2)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR( $^{4}$ G-DMSO)  $\delta$  :3. 06(2H, t,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 6.7 Hz), 3. 59(3H, s), 4. 31(2H, t,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 6.7 Hz), 6. 12 (1H, s), 7. 24-7. 48(5H, m), 7. 48(1H, s), 12. 3(1H, br s)

#### 化合物 (I-la-3)

500 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ:1.58(9H, s), 2.35(1H, d, <sup>3</sup> J<sub>HH</sub> = 3.2 Hz), 4.18(2H, m), 5.15(1H, m), 5.77(1H, s), 7.36-7.45(5H, m), 7.56(1H, s), 8.20(1H, s) 化合物 (I-la-4)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR (d<sup>5</sup>-DMS0)  $\delta$  :1.63(9H, s), 5.70(2H, s), 6.15(1H, s), 7.44(1H, s), 7.58(2H, dd,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7.4, 7.8 Hz), 7.71(1H, t,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7.4 Hz), 8.00(2H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7.8 Hz), 12.26(1H, s)

# 化合物 (I-la-5)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1 $_{3}$ )  $\delta$  : 2. 40(1H, d), 4. 29(2H, d), 5. 17(1H, m), 5. 91(1H, s), 7. 23-7. 46(8H, m), 7. 62(1 H, s), 7. 75(2H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 6 Hz), 8. 12(1H, br s) 化合物 (I-1a-6)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(d<sup>6</sup>-DMS0)  $\delta$  :2.50(3H, s), 3.65(3H, s), 4.31(2H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 5.4 Hz), 4.97(1H, dt,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 4.9 Hz,  $^{3}$ J<sub>1H</sub> = 5.4 Hz), 5.75(1H, d,  $^{3}$ J<sub>1H</sub> = 4.9 Hz), 6.12(1H, s), 7.47(1H, s), 7.50(3H, m), 7.92(2 H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 8.1 Hz), 12.3(1H, s)

# 化合物 (I-la-7)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR (d<sup>6</sup>-DMS0)  $\delta$  : 3. 76 (3H, s), 5. 74 (2H, s), 6. 11 (1H, s), 7. 44 (1H, s), 7. 58 (2H, t,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 3, 7. 7 Hz), 7. 71 (1H, t,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 7 Hz), 7. 88 (2H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 3 Hz), 12. 4 (1H, br s)

### 化合物 (I-la-8)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDCl $_{3}$ )  $\delta$  :2. 74 (3H, s), 3. 87 (3H, s), 5. 41 (2H, s), 5. 76 (1H, s), 7. 49-7. 52 (3H, m), 7. 56 (1H, s), 8. 03-8. 05 (2H, m), 8. 14 (1H, br s)

## 化合物 (I-la-9)

500 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ:1.71(9H, s), 2.75(3H, s), 20 5.39(2H, s), 5.81(1H, s), 7.50-7.51(3H, m), 7.56(1 H, s), 8.04-8.06(2H, m), 8.08(1H, br s) 化合物(I-1a-10)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl $_{3}$ )  $\delta$  :2.71(3H, s), 5.68(2H, s), 6.38(1H, s), 7.41(1H, t,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7.3 Hz), 7.52(1H, s), 7.56-7.60(5H, m), 7.91-7.93(2H, m), 8.02-8.04(2H, m), 12.4(1H, br s)

## 化合物 (I-la-l1)

500 MHz <sup>1</sup>H-NMR(d<sup>6</sup>-DMSO) δ:2.77(3H, s), 3.77(3H, s), 5.62(2H, s), 6.16(1H, s), 7.44(1H, s), 7.53(1 30 H, dd, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.2, 8.3 Hz), 7.60(1H, dd, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7. 2, 8.3 Hz), 8.07(1H, d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 8.3 Hz), 8.09(1H, d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 8.3 Hz), 12.4(1H, br s) 化合物(I-1a-12)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR (d $^{6}$ -DMSO)  $\delta$  : 3. 77 (3H, s), 5. 64 (2H, s), 6. 16 (1H, s), 7. 41 (1H, dd,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 1, 7. 9 Hz), 7. 45 (1H, s), 7. 60 (1H, dd,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 1, 8. 3 Hz), 7. 77 (1H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 8. 3 Hz), 7. 90 (1H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 9 Hz), 8. 06 (1H, s), 12. 4 (1H, br s) 化合物 (1-1a-13)

### 1[[百物] (1-1a-13)

10 500 MHz <sup>1</sup>H-NMR(d<sup>6</sup>-DMSO) δ:2.52(3H, s), 3.76(3H, s), 5.47(2H, s), 6.10(1H, s), 7.46(1H, s), 7.52-7.60(5H, m), 8.37(1H, s), 12.4(1H, br s) 化合物 (I-1a-14)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(d $^{6}$ -DMSO)  $\delta$  :3. 76 (3H, s), 3. 96 (3H, s), 5. 69 (2H, s), 6. 16 (1H, s), 7. 30 (1H, dd,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 3, 7. 9 Hz), 7. 46 (1H, s), 7. 50 (1H, dd,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 3, 8. 5 Hz), 7. 64 (1H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7. 9 Hz), 7. 70 (1H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 8. 5 Hz), 12. 3 (1H, br s)

# 【0422】実施例2

50 工程 5

5-((5-(2-ヒドロキシ-2-フェニルエトキシ)-1-メチル-3-ピラゾリル) メチル) チアゾリジン-2, <math>4-ジオン(化合物(I-2a-1)) の合成

[0423]

【化112】

【0424】5-((5-(2-ヒドロキシー2-フェニルエトキシ)-1-メチルー3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(I-la-1))348mg(1.01mmol)をモレキュラーシブス脱水テトラヒドロフラン15mlに溶解した。この溶液に10%パラジウム炭素271mgを加えた後、室温下で水素5気圧下48.5時間接触還元した。触媒を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:6%-メタノール/クロロホルム)に供し、無色粉末の目的物質(化合

162

物 (I-2a-1) ) を363mg (定量的) 得た。

[0425] mp 68-71 °C

MS(EI) m/e: 347(M) +

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ:3.23(2H, m), 3.54(3H, s), 4.10(2H, d), 4.56(1H, dd), 5.08(1H, t), 5.37(1H, s), 7.36(5H, s)

【 0 4 2 6 】同様の方法により化合物(I-1a-2)~(I-1a-6)、(I-1a-11) および(I-1a-12) を出発原料として、化合物(I-2a-2)~(I-2a-8) を合成した。(表中 10 のR<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、W及びZは化合物(I-2a)の置換基に対応する。)

[0427]

【化113】

(I-2a)  $R^1 = -O - W - Z$  $R^6 = H$ 

【0428】 【表49】

出発原料	化合物番号	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	Z-W
I-1a-2	I-2a-2	l-Me	Н	$PhCH_2CH_2$
I-1a-3	I-2a-3	1- <u>t</u> -Bu	Н	PhCH (OH) CH <sub>2</sub>
I-1a-4	I-2a-4	1- <u>t</u> -Bu	Н	PhCOCH <sub>2</sub>
I-1a-5	1-2a-5	1-Ph	Н	PhCH (0H) CH₂
I-1a-6	I-2a-6	1-Me	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-CH(OH)CH <sub>2</sub>
I-1a-11	I-2a-7	1-Me	Н	3-Me-2-benzo[b]thiophenyl-COCH <sub>2</sub>
[-1a-12	I-2a-8	1-Me	H	$5\text{-Me-}1\text{-Ph-}4\text{-pyrazolyl-COCH}_2$

化合物番号	性状	融点(℃)	MS(m/e)
1-2a-2	淡黄色粉末	103-105	331(M) + EI
1-2a-3	淡黄色油状物質		389 (M) + EI
I-2a-4	褐色固体		387 (M) + EI
I-2a-5	淡黄色アモルファス		409 (M) + EI
I-2a-6	無色固体	95-97	428 (M) + EI
I-2a-7	無色固体	211-212	414 (M) ÷ EI
I-2a-8	無色固体	140-142	425 (M) + EI

# 【0429】化合物 (I-2a-2)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl $_{3}$ )  $\delta$  :2. 95(2H, t), 3. 0-3. 5(2H, m), 3. 43(3H, s), 4. 08(2H, t), 4. 5(1H, m), 5. 27(1H, s), 7. 14(5H, s), 7. 60(1H, br s)

# 化合物 (I-2a-3)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl $_{3}$ )  $\delta$ :1.50(9H, s), 3.06(1H, m), 3.44(1H, m), 4.11(2H, m), 4.66(1H, m), 5.11(1H, m), 5.40(1H, s), 7.3-7.5(5H, m), 8.89(1H, s), 9.08(1H, br s)

## 化合物 (I-2a-4)

500 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ:1.4(9H, s), 3.00-3.07(1H, m), 3.40-3.46(1H, m), 4.65-4.70(1H, m), 5.25(2H, s), 5.38(1H, s), 7.50-7.55(2H, m), 7.63-7.65(1H, m), 7.95-7.98(2H, m), 8.45(1H, s)
化合物 (I-2a-5)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1 $_{9}$ )  $\delta$  :2.45(1H, br s), 3.16(1H, m), 3.56(1H, m), 4.20-4.21(2H, m), 4.75(1H, m), 5.

50 13(1H, m), 5.56(1H, s), 7.25-7.42(8H, m), 7.61(1H,

m), 8.10(IH, s)

化合物 (I-2a-6)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  : 2. 42(3H, s), 3. 11(1H, dd), 3. 41(1H, dd), 3. 58(3H, s), 4. 22(1H, dd), 4. 35(1H, dd), 4. 61(1H, dd), 5. 04(1H, dd), 5. 44(1H, s), 7. 43(3H, m), 7. 97(2H, m), 9. 0(1H, s)

163

# 化合物 (I-2a-7)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR (d $^{6}$ -DMSO)  $\delta$  : 2.75 (3H, s), 2.95 (1H, d d,  $^{2}$ J<sub>HH</sub> = 15.5 Hz,  $^{3}$ J<sub>HH</sub>= 10.6 Hz), 3.24 (1H, dd,  $^{2}$ J<sub>HH</sub>= 15.5 Hz,  $^{3}$ J<sub>HH</sub>= 3.6 Hz), 3.59 (3H, s), 4.77 (1 H, dd,  $^{3}$ J<sub>HH</sub>= 3.6, 10.6 Hz), 5.49 (2H, s), 5.62 (1H, s), 7.52 (1H, dd,  $^{3}$ J<sub>HH</sub>= 7.1, 8.2 Hz), 8.06 (1H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub>= 8.2 Hz), 8.08 (1H, d,  $^{3}$ J<sub>HH</sub>= 8.1 Hz), 12.0 (1H, br s) 化合物 (I-2a-8)

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(d<sup>6</sup>-DMS0)  $\delta$  :2.52(3H, s), 2.97(1H, m), 3.26(1H, m), 3.58(3H, s), 4.78(1H, m), 5.34(2 H, s), 5.56(1H, s), 7.54-7.59(5H, m), 8.35(1H, s), 12.0(1H, br s)

## 【0430】実施例3

5-((1-メチル-5-フェナシルオキシ-3-ピラ ゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン (化合物(I-la-7))の合成

[0431]

【化114】

【0432】5-((5-(2-ヒドロキシー2-フェニルエトキシ)-1-メチルー3ーピラゾリル)メチリデン)チアゾリジンー2,4-ジオン(化合物(I-Ia-I))127mg(0.367mmoI)を、クロロクロム酸ピリジニウム114mg(0.527mmoI)及びセライト549mgとともにモレキュラーシーブス脱水ジクロロメタン6mIに溶解し、窒素雰囲気下、0℃で40分、次いで室温で3.75時間撹拌した。更にクロロクロム酸ピリジニウム90mg(0.42mmoI)を加え、室温下で終夜攪拌した。無機塩を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:酢酸エチルーベンゼン1:2)に供し、無色粉末の目的物質(化合物(I-Ia-7))を120mg(95.5%)得た。

【0433】 実施例4

5-((1-メチルー5-フェナシルオキシー3-ピラブリル)メチル)チアブリジンー2,4-ジオン(化合物(I-2a-9))の合成

[0434]

【化115】

【0435】クロロクロム酸ピリジニウム204mg (0.946mmol)、無水酢酸ナトリウム96m g、及びセライト503mgをモレキュラーシーブス脱 水ジクロロメタン10mlに懸濁した。その懸濁液に窒 素雰囲気下、0℃で、5-((5-(2-ヒドロキシー 2-フェニルエトキシ) -1-メチル-3-ピラゾリ ル) メチル) チアゾリジン-2, 4-ジオン (化合物 (I-2a-1) ) 135mg (0.390mmol) のモレ 20 キュラーシーブス脱水ジクロロメタン (5 m l) 溶液を 滴下した。0℃で1.5時間、次いで室温で1.75時 間撹拌した後に、無機塩を濾別し、溶媒を減圧留去し た。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ ー (溶離液: 4%-メタノール/クロロホルム) に供し た後に、酢酸エチルーヘキサンから再結晶することによ り、無色結晶の目的物質(化合物(I-2a-9))を69m g (51.2%) 得た。

[0436] mp 141-143 ℃

MS(E1) m/e: 345(M) +

500 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  :3.06(1H, dd, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> = 15.4 Hz, <sup>3</sup> J<sub>HH</sub> = 10.0 Hz), 3.44(1H, dd, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> = 15.4 Hz, <sup>3</sup> J<sub>HH</sub> = 3.8 Hz), 3.68(3H, s), 4.63(1H, dd, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.8 Hz, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 10.0 Hz), 5.27(2H, s), 5.35(1H, s), 7.52(1H, dd, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.9 Hz), 7.64(1H, t, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz), 7.94(2H, d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.9 Hz), 8.33(1H, br s)

【0437】実施例5

5-((1-メチル-5-(2-(3-メチルベンゾ [b]チオフェン-2-イル)-2-オキソエトキシ)-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン ナトリウム塩(化合物(I-1a-11-Na))の合成

[0438]

【化116】

【0439】5-((1-メチル-5-(2-(3-メ 50 チルベンゾ[b]チオフェン-2-イル)-2-オキソエ

トキシ)-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(I-la-ll))69mg (0.17mmol)をテトラヒドロフラン5ml及びクロロホルム3mlに溶解し、その溶液に0.5mol/l水酸化ナトリウム水溶液0.32ml (0.17mmol)を室温で滴下した。溶媒を減圧留去した後に、脱イオン水5mlを加えた水溶液を凍結乾燥することにより、淡褐色粉末の目的物質(化合物(I-la-ll-Na))を69mg (94.9%)得た。

[0440] mp 180-240 °C (decomp.)

 $MS(FAB) m/e: 436(M+H)^{+}$ 

【0441】同様の方法により化合物(I-la-l3)、(I-2a-7)および(I-2a-8)を出発原料として、それぞれ化合物(I-la-l3-Na)、(I-2a-7-Na)、(I-2a-8-Na)

【0443】化合物 (I-la-13-Na)

10 無色粉末

mp 200-220 ℃ (decomp.)

 $MS(FAB) m/e: 446(M+H)^+$ 

[0444]

【化118】

【O445】化合物 (I-2a-7-Na)

淡桃色粉末

mp 90-110 ℃ (decomp.)

 $MS(FAB) m/e: 438(M+H)^+$ 

[0446]

【化119】

【O447】化合物(I-2a-8-Na)

無色粉末

mp 185-220 ℃ (decomp.)

 $MS(FAB) m/e: 448(M+H)^+$ 

【0448】 実施例6

5- ((5-メトキシメトキシ-1-メチル-3-ピラ ゾリル) メチリデン) チアゾリジン-2, 4-ジオン (化合物(XII-1-1)) の合成

[0449]

【化120】

【0450】 5.-メトキシメトキシー1 -メチルー3 -ピラゾールカルボン酸エチル(化合物(XV-1)) 20 [0451]

【化121】

【0452】5-ヒドロキシ-1-メチル-3-ピラゾールカルボン酸エチル(化合物(V-1))3.00g(17.6mmol)とクロロメチル メチル エーテル2.0ml(26mmol)およびジイソプロピルエチ30ルアミン4.0ml(23ml)を用いて、実施例1の工程1と同様な方法により、淡黄色油状物質の目的物質(化合物(XV-1))を3.09g(81.8%)得た。【0453】MS(E1)m/e:214(M)\*

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR(CDC1<sub>s</sub>) δ:1.38(3H, t), 3.49(3H, s), 3.74(3H, s), 4.35(2H, q), 5.13(2H, s), 6.17(1H, s) 【0454】同様の方法により化合物 (V-1) を出発原料として、化合物 (XV-2) ~ (XV-3) を合成した。(表中のR<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>13</sup>及びR<sup>14</sup>は化合物 (XV) の置換基に対応する。)

40 [0455]

【化122】

$$R^3$$
  $CO_2R^{13}$  (XV)  
 $R^{14}$   $O$   $N$   $R^2$   $R^1$ =-O- $R^{14}$ 

【0456】 【表50】

化合物番号 R<sup>2</sup> R<sup>3</sup> R<sup>13</sup> R<sup>14</sup>

167					168
XV-2	1-Me	Н	Et	$MeOCH_2CH_2OCH_2$	
XV-3	1-Me	Н	Et	<u>t</u> -Bu(Me) <sub>2</sub> Si	
化合物番号	性状		mp(°C)	MS(m/e)	
XV-2	淡黄色油状	物質		258 (M) + EI	
XV-3	淡黄色油状	物質		284 (M) + EI	

# 【O 4 5 7】化合物(XV-2)

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1 $_{3}$ )  $\delta$ :1.39(3H, t), 3.42(3H, s), 3.75(3H, s), 3.4-3.9(4H, m), 4.39(2H, q), 5.25(2H, s), 6.22(1H, s)

#### 化合物(XV-3)

60 MHz ¹H-NMR(CDC1<sub>5</sub>) δ:0.28(6H, s), 1.00(9H, s), 1.37(3H, t), 3.70(3H, s), 4.28(2H, q), 5.89(1H, s) 【0458】3ーヒドロキシメチルー5ーメトキシメトキシー1ーメチルピラゾール(化合物(XIV-1))

[0459]

【化123】

【0460】化合物(XV-1)105mg(0.488mmol) および水素化アルミニウムリチウム108mg(2.83mmol)を用いて、実施例1の工程2と同様な方法により、淡黄色油状物質の目的物質(化合物(XIV-1))を54mg(64%)得た。

[0.4.6.1] MS(FAB) m/e:  $173(M+H)^+$ 

60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  :2.6(1H, br), 3.47(3H, s), 3.62(3H, s), 4.53(2H, s), 5.10(2H, s), 5.65(1H, s)

【0462】5ーメトキシメトキシー1ーメチルピラゾ ールー3ーカルバルデヒド(化合物(XIII-I))

[0463]

【化124】

【0464】化合物 (XIV-I) 141mg (0.817mmol)、塩化オキサリル277μl (3.18mmol)、モレキュラーシーブス脱水ジメチルスルホキシド622mg (7.96mmol) およびモレキュラーシーブス脱水トリエチルアミン2.2ml (16mmol)を用いて、実施例1の工程3に示すSwern酸化法と同様にして、淡梠色油状物質の目的物質(化合物(XIII-I))を132mg (95.2%)得た。

【0465】又この化合物は実施例1の工程3に示す二酸化マンガン酸化法、PCC酸化法によっても得られた。

[0466] MS(FAB) m/e:  $171(M+H)^+$ 

10 60 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDC1 $_{3}$ )  $\delta$  :3.50(3H, s), 3.77(3H, s), 5.12(2H, s), 6.16(1H, s), 9.74(1H, s),

【0467】5-((5-メトキシメトキシ-1-メチル-3-ピラブリル)メチリデン)チアブリジン-2,4-ジオン(化合物(XII-1-1))

[0468]

【化125】

【0469】化合物(XIII-1)213mg(1.25mmol)、チアゾリジンジオン(化合物(VI-1))164mg(1.26mmol)、ピペリジン25 $\mu$ lおよび酢酸22 $\mu$ lを用いて、実施例1の工程4と同様な方法により、単褐色針状晶の目的物質(化合物(XII-1-

1)) を337mg (99.9%) 得た。

[0470] mp 161-164 °C

 $MS(EI) m/e: 269(M)^+$ 

30 60 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDC1 $_{3}$ )  $\delta$ : 3.52 (3H, s), 3.76 (3H, s), 5.16 (2H, s), 5.92 (1H, s), 7.30 (1H, t,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7.3 Hz), 7.38 (2H, dd,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7.3 Hz,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz), 7.59 (1H, s), 8.17 (1H, br s)

【0471】5-((5-メトキシメトキシ-1-メチル-3-ピラブリル)メチル)チアブリジン-2,4-ジオン:(化合物(XII-2-1))の合成

[0472]

【化126】

【0473】5-((5-メトキシメトキシ-1-メチル-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(XII-1-1))144mg(0.533mmol)、10%パラジウム炭素129mgを用いて、実施例2と同様な方法により淡黄色粉末の目的物質(化合物(XII-2-1))を167mg(定量的)得

50 た。

[0474] mp 114-117 °C

 $MS(EI) m/e: 271(M)^{+}$ 

60 MHz <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ:3.09-3.5(2H, m), 3.46(3H, s), 3.61(3H, s), 4.48-4.72(1H, m), 5.05(2H, s), 5.51(1H, s), 10.13(1H, br s)

【0475】5-((5-メトキシメトキシー1-メチル-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(XII-I-I))のZ基(ベンジルオキシカルボニル)による保護

[0476]

【化127】

【0477】5-((5-メトキシメトキシー1-メチルー3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジンー2,4ージオン(化合物(XII-1-1))81mg(0.30mmol)のモレキュラーシブス脱水テトラヒドロフラン10ml溶液に、無水炭酸ナトリウム49mg(0.46mmol)、続いてクロロギ酸ベンジル64μl(0.45mmol)を室温で加え、反応液を終夜攪拌した。この溶液に飽和食塩水5mlを加え、酢酸エチル45mlで抽出後、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。乾燥剤を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を酢酸エチル及びヘキサンより再結晶することにより、無色結晶の目的物質(化合物(XII-1-2))を71mg(59%)得た。

[ 0 4 7 8 ] MS(EI) m/e: 403(M)+

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  :3.53(3H, s), 3.77(3H, s), 5.14(2H, s), 5.46(2H, s), 5.92(1H, s), 7.42(5H, s), 7.66(1H, s)

【0479】参考例1

.)

【0480】化合物 (XII-1-2) の Z 基の脱保護

【0481】化合物(XII-I-2)19mg(0.047mmol)をモレキュラーシブス脱水テトラヒドロフラン10mlに溶解した。この溶液に10%パラジウム炭素6mgを加えた後、室温下で水素1気圧下終夜、さらに触媒を6mg追加して3日間接触還元した。触媒を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(展開液:5%-メタノール/クロロホルム)に供し、淡褐色粉末の目的物質(化合物(XII-I-I))を16mg(定量的)得た。

【0482】5-((5-ヒドロキシ-1-メチル-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(X-1-1))の合成(MOM基の脱保護)

[0483]

【化128】

【0484】5-((5-メトキシメトキシ-1-メチル-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(XII-i-l))<math>54 mg(0.20 m mol)のテトラヒドロフラン5 ml-メタノール1 m 上溶液に、濃塩酸1滴を室温で加え、反応液を56  $\mathbb C$ で5時間攪拌した。反応液にトルエンを加えて溶媒を減圧留去して得られた残渣をメタノールより再結晶することにより、黄色結晶の目的物質(化合物(X-1-1))を31 mg(69%)得た。

[0 4 8 5] mp 248-250 ℃(decomp.)

MS(EI) m/e: 225(M) \*

500 MHz  $^{1}$ H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  :3.61(3H, s), 5.76(1H, s), 7.46(1H, s), 11.5(1H, br), 12.3(1H, br)

【0486】同様の方法により、化合物(XII-1-2)を出発原料として化合物(X-1-2)を合成した。

[0487]

【化129】

【0488】淡黄色粉末

mp 153-158 °C (decomp.)

30 MS(FAB) m/e: 360(M+H)+

【0489】同様の方法により、化合物(XII-2-1)を出発原料として化合物(X-2-1)を合成した。

[0490]

【化130】

【0491】淡黄色結晶

mp 150-154 ℃

MS(FAB) m/e: 228(M+H)+

【0492】実施例7

【0493】5-((1-メチル-5-フェナシルオキシ-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(1-la-7))の合成

[0494]

【化131】

20

【0495】5-((5-ヒドロキシー」-メチルー3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジンー2、4ージオン(化合物(X-1-1))69mg(0.31mmol)とフェナシルクロリド<math>57mg(0.37mmol)をモレキュラーシーブス脱水ジメチルホルムアミド2mlに溶解した。この溶液にトリエチルアミン $65\mu$ lを加え、室温下で終夜攪拌した。この反応液に飽和食塩水1mlを加え、酢酸エチル120mlで抽出した。有機層を無水硫酸マグネシウムを用いて乾燥し、乾燥剤を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:酢酸エチル/ヘキサン5:6)に供し、淡黄色粉末の目的物質(化合物(1-1a-7))を17mg(16%)得た。

【0496】同様の方法により、化合物(X-2-1)を出発 原料として、フェナシルクロリドとの反応により、化合 物 (I-2a-9) を合成した。

【0497】又、化合物(X-1-2)(化合物(X-1-1)のZ基保護物)を出発原料として用い、同様な操作によりR<sup>1</sup>置換基を導入して化合物(XVIII-1)を合成した後に、実施例6と同様な脱保護により、目的とする化合物(I-1a-7)を得た。

[0498]

【化132】

【0499】淡黄色粉末(収率:16.6%)

 $MS(EI) m/e: 477(M)^{+}$ 

500 MHz  $^{1}\text{H-NMR}\,(\text{CDCl}_{3})\,\,\delta:3.\,80\,(3\text{H, s}),\,\,5.\,15\,(2\text{H, s}),\,\,5.\,33\,(2\text{H, s}),\,\,6.\,42\,(1\text{H,s}),\,\,7.\,36-7.\,63\,(8\text{H, m}),\,\,7.\,70\,(1\text{H, s}),\,\,7.\,99\,(2\text{H, m})$ 

【0500】同様の方法により、化合物(X-1-2)及びフ KKA\*マウス ェネチルブロミドを出発原料として、化合物 (I-1a-2) のZ基保護物 (化合物(XVIII-2)) を合成した後に、実施例6と同様な脱保護により、目的とする化合物(I-1a-2) を得た。

[0501]

【化133】

【0502】淡褐色粉末(収率:35.1%)

MS(EI) m/e: 463(M)+

500 MHz  $^{1}$ H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  :2. 96 (2H, t,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7.8 Hz), 3. 78 (3H, s), 3. 95 (2H, t,  $^{3}$ J<sub>HH</sub> = 7.8 Hz), 5. 32 (2H, s), 6. 39 (1H, s), 7. 21-7. 45 (10H, m), 7. 62 (1H, s)

## 【0503】試験例1 血糖降下活性

インスリン非依存性糖尿病モデル動物であるKKマウス (Nakamura, Proc. Jpn. Acad. vol. 38, P348-352, (1962))及びKKA<sup>x</sup>マウス(Iwatsukaら、Endocrinol. Jpn., vol. 17, P23-35, (1970)) (雄性、6-7週令)を日本クレア社より入手した。動物は高カロリー食CMF (オリエンタル酵母社製)で飼育し、体重40g前後のものを用いる。

【0504】血糖値は眼底より20μ1の血液を採取し、60ユニットのヘパリンナトリウムで希釈した後、遠心分離を行い、上澄相のグルコースをグルコースオキシダーゼ法により測定する。血糖値が200mg/d1
30 以上で、0.5%カルボキシメチルセルロース(CMC)生理食塩水を単回投与後24時間目の血糖値低下が10%以下の動物、3-4匹を1群として試験に供する。

【0505】薬剤は0.5%CMC生理食塩水に懸濁し、経口投与する。薬剤投与前及び24時間後に眼底より血液を採取し、上記に方法により血糖値を測定する。血糖低下活性は、薬剤投与前に対する低下率で示す。

[0506]

【表51】

,	化合物番号	投与量(mg/kg)	减少%
	I — 1 a — 2	3 0	15.1
	I - 1 a - 5	3 0	3.8
	$I - 1 \ a - 6$	3 0	22.1
	$I - 1 \ a - 9$	3 0	35.9
	1 - 1 a - 1 1 - N a	a 30	11.1
	I - 1 a - 1 2	3 0	6.4
	I - 2 a - 1	3 0	3. 2

173		174
I - 2 a - 3	3 0	24.1
I - 2 a - 4	3 0	10.8
1 - 2 a - 5	3 0	10.5
I - 2 a - 6	3 0	12.9
CS-045	3 0	-3.0
グリベンクラミド	3 0	<b>-2.</b> 5

[0507]

CS - 045

【0508】本発明の化合物は対照薬として用いた、C S-045やCP-86325と同程度かそれ以上の血 糖降下活性を示す。又膵B細胞におけるインスリン分泌 促進剤であるグリベンクラミドは、本試験において血糖 降下活性を示さない。

【0509】試験例2 抗グリケーション活性 糖尿病により血糖値が高く維持されると、蛋白質が非酵素的糖化反応 (グリケーション) を起こしてくる。現 在、それが糖尿病合併症に原因のひとつではないかと考えられている(Brownlee, Diabetes, vol. 41, suppl. 2, P57-60, (1992))。

【0510】測定法は、Doiらの方法(Proc. Natl. A cad. Sci. USA, vol. 89, P2873-2877, (1992)) & Mitsu hashiらの方法(Diabetes, vol. 42, P826-832, (1993)) を以下の様に修正して行う。0. 5M二ナトリウムグル コース6リン酸(G6P)を含んだ5%牛血清アルブミ ン(BSA)ーリン酸緩衝液(PBS)をろ過滅菌処理 し、37℃でインキュベートする。陽性対照はジメチル スルホキシド (DMSO) だけを加え、37℃でインキ ュベートしたもの、ブランクは4℃でインキュベートし たものとする。化合物は、DMSOに溶解し、最終濃度 が1%以下になるように調製する。10日後、化合物を 含んだ0. 5MG6P、5%BSA-PBSを2LのP BSで24時間以上透析(分画分子量12,000-1 4,000) する。透析後、蒸留水で4倍に希釈し、蛍 光測定する。(励起波長370nm、蛍光波長440n m)、その4倍希釈液の10μLを蒸留水で20倍に希 釈し、ローリー法により蛋白量を測定する。

【0511】単位蛋白量当たりの蛍光強度を計算し、陽性対照の値からブランク値を差引き、対照値とする。抗 ※ アルドース還元酵素阻害活性

\*【化134】

グリベンクラミド

※グリケーション活性は、化合物を加えたサンプルの値か らブランク値を差引き、対照値に対する%で表す。

【0512】本発明の化合物は、対照薬として用いたアミノグアニジンより強い抗グリケーション活性を示す。 20 又CS-045やCP-86325は活性を示さない。

【0513】試験例3 アルドース還元酵素阻害活性 ラット腎を氷冷した生理食塩水にて灌流し血液を除去した。3倍容の5mMトリスー塩酸バッファー(pH7.4)中でホモジナイズする。これを45,000×gで40分間遠心分離し、得られた上清画分をアルドース還元酵素標品とする。

【0514】アルドース還元酵素活性は1nukaiら の方法 (Jpn. J. Pharmcol. <u>61</u>, 221 -227, 1993) の変法によるアルドース還元酵素 の補酵素であるNADPHの吸収(340nm)の減少 を測定する。アッセイは0.4M硫酸リチウム、0.1 5mMNADPH、酵素、種々の濃度の阻害薬及び10 mM DL-glyceraldehydeを含む0. 1Mリン酸緩衝液(pH6.2)中で行う。標準ブラン クはDL-glyceraldehydeを除く上述の 化合物をすべて含む。反応は30℃で基質(DL-gl yceraldehyde)の添加により開始し、2分 間の反応速度を測定する。阻害薬はジメチルスルホキシ ド(DMSO)に溶解する。DMSOの反応混液におけ る最終濃度は1%を越えないものとする。阻害活性の効 果は、酵素活性を50%阻害する濃度(1050)として 評価する。

【0515】 【表52】

化合物 I C<sub>50</sub> (M)
I-Ia-3 1.25X10<sup>-5</sup>

-1.5	1 - 1 a - 6	1.40	O X 1 0 <sup>-5</sup>
	スリンダック	2. 4	X 1 0 <sup>-5</sup>
	ケルセチン	> 3	X 1 0 -5
	アルレスタチン	> 1 0	X 1 0 -s
	CS = 045	> 1 0	X 1 0 <sup>-5</sup>
	CP-86325	> 3	X 1 0 <sup>-5</sup>

[0516]

\*【化135】

\_CO<sub>2</sub>H

アルレスタチン

スリンダック

【0517】本発明の化合物は、対照薬として用いたス リンダック、ケルセチン又はアルレスタチンより強いア ルドース還元酵素阻害活性を示した。又CS-045や CP-86325は活性を示さなかった。

# 【0518】製剤例1

本発明化合物 1.	0 g
乳糖 5.	0 g
微結晶セルロース 8.	0 g
コーンスターチ 3.	0 g
ヒドロキシプロピルセルロース1.	0 g
CMC-Ca 1.	5 g
ステアリン酸マグネシウム 0.	5 g
全 量 20.	0 g

上記成分を常法により混合した後、1錠中に10mgの活 性成分を含有する糖衣錠100錠を製造する。

# 【0519】製剤例2

カプセル剤

本発明化合物 위. 糖

1. 0 g

3.5g

微結晶セルロース

10.0g

ステアリン酸マグネシウム 0.5g 鼠

全

15.0g

上記成分を常法により混合したのち4号ゼラチンカプセ ルに充填し、1カプセル中に10mgの活性成分を含有す るカプセル剤100カプセルを製造する。

## 【0520】製剤例3

軟カプセル剤

本発明化合物

1.00g

PEG400

3.89g

飽和脂肪酸トリグリセライド

CH2CO2H

15.00g

ハッカ油

0.01g

20.00g

上記成分を混合したのち常法により3号軟ゼラチンカプ セルに充填し、1カプセル中に10mgの活性成分を含有 する軟カプセル剤100カプセルを製造する。

ポリソルベート(Polysorbate) 80 0.10g

# 【0521】製剤例4

#### 奪 軟

本発明化合物

1: 0g (10. 0g)

流動パラフィン 10.0g(10.0g)

20.0g(20.0g) セタノール

68.4g (59.4g) 白色ワセリン

エチルパラベン 0.1g(0.1g)

1-メントール 0.1g(0.5g) 100.0g

上記成分を常法により混合し、1%(10%)軟膏とす ・40 る。

# 【0522】製剤例5

## 坐 剤

本発明化合物 1.0g ウィッテップゾールH15\* 46.9g ウィッテップゾールW 3 5\* 52.0g 0.1g ポリソルベート(Polysorbate) 80 100.0g

「\* トリグリセライド系化合物の商標名

ウィッテップゾール=Witepsol」

50 上記成分を常法により溶融混合し、坐剤コンテナーに注

177

ぎ冷却固化して10mgの活性成分を含有する1g坐剤1 00個を製造する。

【0523】製剤例6

# 顆粒剤

本発明化合物 1. 0 g 糖 6.0g 微結晶セルロース 6.5 g コーンスターチ 5. 0 g ヒドロキシプロピルセルロース1.0g ステアリン酸マグネシウム 0.5g \*全 骶 20.0g

上記成分を常法により造粒し、10mgの活性成分を含有 するよう200mgを一包とし100個分包する。

178

[0524]

【発明の効果】本発明化合物は、血糖効果作用、抗グリ ケーション活性、アルドース還元酵素阻害活性を有し、 かつ毒性が低いので、糖尿病性眼症、糖尿病性神経障 害、糖尿病性腎症、糖尿病性壊疽などの糖尿病性合併症 の予防薬又は治療薬として有用である。

\*10

# フロントページの続き

(51) Int. Cl. <sup>6</sup>		識別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示	適所
A 6 1 K	31/505					
C 0 7 D	413/06	2 3 1				
	413/14	2 1 3				
		2 3 1				
	417/14	213				
		2 3 1				
	,					
(72)発明者	加藤 克浩			(72)発明者	鹿田 謙一	
	千葉県船橋市場	平井町722番地	1 日産化学		埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470	日産
	工業株式会社	中央研究所内			化学工業株式会社生物科学研究所内	
(72)発明者	大土井 啓祐			(72)発明者	内藤剛	
	千葉県船橋市場	平井町722番地	1 日産化学		埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470	日産
	工業株式会社	中央研究所内			化学工業株式会社生物科学研究所内	
(72)発明者	小林 徹也			(72)発明者	四元 孝志 .	
	千葉県船橋市場	平井町722番地	1 日産化学		埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470	日産
	工業株式会社	中央研究所内			化学工業株式会社生物科学研究所内	